BUNDESREPUBLIK DEUTSCHLAND



REC'D 2 2 NOV 1995

Bescheinigung .

PRIORITY DOCUMENT

Die BASF Aktiengesellschaft in 67056 Ludwigshafen hat eine Patentanmeldung unter der Bezeichnung

"Neue Carbonsäurederivate, ihre Herstellung und Verwendung"

am 14. Oktober 1994 beim Deutschen Patentamt eingereicht.

Das angeheftete Stück ist eine richtige und genaue Wiedergabe der ursprünglichen Unterlage dieser Patentanmeldung.

Die Anmeldung hat im Deutschen Patentamt vorläufig die Symbole C 07 D 239/60, C 07 D 251/30, C 07 D 239/78, C 07 D 471/04, C 07 D 491/04, C 07 D 495/04, C 07 D 403/12, C 07 D 417/12, C 07 D 413/12, C 07 D 401/12, A 61 K 31/505 und A 61 K 31/53 der Internationalen Patentklassifikation erhalten.

München, den 4. September 1995

Der Präsident des Deutschen Patentamts

Im Auftrag

HOB

Aktenzeichen: P 44 36 851.8

Patentanspruch

Carbonsäurederivate der Formel I

5

20

10
$$R = Z - C - CH - Y - X$$

$$R = X - CH - Y - X$$

$$R = X$$

in der R eine Formylgruppe, eine Gruppe COOH oder einen zu COOH 15 hydrolysierbaren Rest bedeutet und die übrigen Substituenten folgende Bedeutung haben:

- R² Halogen, C_1 - C_4 -Alkyl, C_1 - C_4 -Halogenalkyl, C_1 - C_4 -Alkoxy, C_1 - C_4 -Halogenalkoxy oder C_1 - C_4 -Alkylthio;
- X Stickstoff oder CR¹⁴, worin R¹⁴ Wasserstoff oder C₁₋₅-Alkyl bedeutet oder CR¹⁴ zusammen mit CR³ einen 5- oder 6-gliedrigen Alkylen- oder Alkenylenring bildet, der durch eine oder zwei C₁₋₄-Alkylgruppen substituiert sein kann und worin jeweils eine Methylengruppe durch Sauerstoff, Schwefel, -NH oder -NC₁₋₄-Alkyl ersetzt sein kann;
- R³ Halogen, C₁-C₄-Alkyl, C₁-C₄-Halogenalkyl, C₁-C₄-Alkoxy, C₁-C₄-Halogenalkoxy, -NH-O-C₁₋₄-Alkyl, C₁-C₄-Alkylthio oder CR³ ist mit CR¹⁴ wie oben angegeben zu einem 5- oder 6-gliedrigen Ring verknüpft;
 - R^4 und R^5 (die gleich oder verschieden sein können):
- Phenyl oder Naphthyl, die durch einen oder mehrere der folgenden Reste substituiert sein können: Halogen, Nitro, Cyano, Hydroxy, C₁-C₄-Alkyl, C₁-C₄-Halogenalkyl, C₁-C₄-Alkoxy, C₁-C₄-Halogenalkoxy, Phenoxy, C₁-C₄-Alkylthio, Amino, C₁-C₄-Alkylamino oder C₁-C₄-Dialkylamino; oder

Phenyl oder Naphthyl, die orthoständig über eine direkte Bindung, eine Methylen-, Ethylen- oder Ethenylengruppe, ein Sauerstoff- oder Schwefelatom oder eine SO₂-, NH- oder N-Alkyl-Gruppe miteinander verbunden sind;

Neue Carbonsäurederivate, ihre Herstellung und Verwendung

Beschreibung

5

Die vorliegende Erfindung betrifft neue Carbonsäuredrivate, deren Herstellung und Verwendung.

Endothelin ist ein aus 21 Aminosäuren aufgebautes Peptid, das 10 von vaskulärem Endothel synthetisiert und freigesetzt wird. Endothelin existiert in drei Isoformen, ET-1, ET-2 und ET-3. Im Folgenden bezeichnet "Endothelin" oder "ET" eine oder alle Isoformen von Endothelin. Endothelin ist ein potenter Vasokonstriktor und hat einen starken Effekt auf den Gefäßtonus. Es ist bekannt, daß diese Vasokonstriktion von der Bindung von Endothelin an seinen Rezeptor verursacht wird (Nature, 332, 411-415, 1988; FEBS Letters, 231, 440-444, 1988 und Biochem. Biophys. Res. Commun., 154, 868-875, 1988).

- 20 Erhöhte oder abnormale Freisetzung von Endothelin verursacht eine anhaltende Gefäßkontraktion in peripheren, renalen und zerebralen Blutgefäßen, die zu Krankheiten führen kann. Wie in der Literatur berichtet, wurden erhöhte Plasmaspiegel von Endothelin gefunden bei Patienten mit Hypertonie, akutem Myokardinfarkt, pulmonärer
- 25 Hypertonie, Raynaud-Syndrom, Atherosklerose und in den Atemwegen von Asthmatikern (Japan J. Hypertension, 12, 79 (1989), J. Vascular Med. Biology 2, 207 (1990), J. Am. Med. Association 264, 2868 (1990)).
- 30 Demnach sollten Substanzen, die spezifisch die Bindung von Endothelin an den Rezeptor inhibieren, auch die obengenannten verschiedenen physiologischen Effekte von Endothelin antagonisieren und daher wertvolle Pharmaka darstellen.
- 35 Es wurde nun gefunden, daß bestimmte Carbonsäurederivate gute Hemmstoffe für Endothelinrezeptoren sind.

Gegenstand der Erfindung sind Carbonsäurederivate der Formel I

40

- Wasserstoff, C₁-C₈-Alkyl, C₃-C₆-Alkenyl, C₃-C₆-Alkinyl oder C₃-C₈-Cycloalkyl, wobei diese Reste jeweils ein- oder mehrfach substituiert sein können durch: Halogen, Nitro, Cyano, C₁-C₄-Alkoxy, C₃-C₆-Alkenyloxy, C₃-C₆-Alkinyloxy, C₁-C₄-Alkylthio, C₁-C₄-Halogenalkoxy, C₁-C₄-Alkylcarbonyl, C₁-C₄-Alkoxy-carbonyl, C₃₋₈-Alkylcarbonylalkyl, C₁-C₄-Alkylamino, Di-C₁-C₄-alkylamino, Phenyl oder ein- oder mehrfach, z.B. ein- bis dreifach durch Halogen, Nitro, Cyano, C₁-C₄-Alkyl, C₁-C₄-Halogenalkyl, C₁-C₄-Alkoxy, C₁-C₄-Halogenalkoxy oder C₁-C₄-Alkylthio substituiertes Phenyl oder Phenoxy;
 - Phenyl oder Naphthyl, die jeweils durch einen oder mehrere der folgenden Reste substituiert sein können: Halogen, Nitro, Cyano, Hydroxy, Amino, C₁-C₄-Alkyl, C₁-C₄-Halogenalkyl, C₁-C₄-Alkoxy, C₁-C₄-Halogenalkoxy, Phenoxy, C₁-C₄-Alkylthio, C₁-C₄-Alkylamino, C₁-C₄-Dialkylamino oder Dioxomethylen oder Dioxoethylen;
- ein fünf- oder sechsgliedriger Heteroaromat, enthaltend
 ein bis drei Stickstoffatome und/oder ein Schwefel- oder
 Sauerstoffatom, welcher ein bis vier Halogenatome und/oder
 einen bis zwei der folgenden Reste tragen kann: C₁-C₄-Alkyl,
 C₁-C₄-Halogenalkyl, C₁-C₄-Alkoxy, C₁-C₄-Halogenalkoxy,
 C₁-C₄-Alkylthio, Phenyl, Phenoxy oder Phenylcarbonyl, wobei
 die Phenylreste ihrerseits ein bis fünf Halogenatome und/oder
 einen bis drei der folgenden Reste tragen können: C₁-C₄-Alkyl,
 C₁-C₄-Halogenalkyl, C₁-C₄-Alkoxy, C₁-C₄-Halogenalkoxy und/oder
 C₁-C₄-Alkylthio;
- 30 Y Schwefel oder Sauerstoff oder eine Einfachbindung;
 - Z Schwefel oder Sauerstoff oder eine Einfachbindung.

35

15

40

 $C_1-C_4-Alkylamino$, $C_1-C_4-Dialkylamino$, Dioxomethylen oder Dioxoethylen;

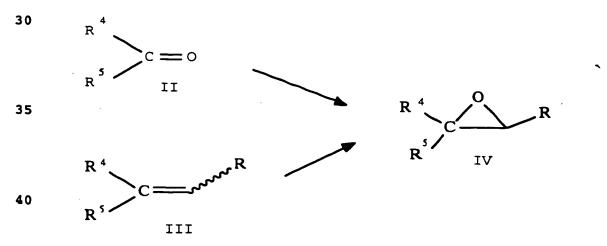
ein fünf- oder sechsgliedriger Heteroaromat, enthaltend
ein bis drei Stickstoffatome und/oder ein Schwefel- oder
Sauerstoffatom, welcher ein bis vier Halogenatome und/oder
einen bis zwei der folgenden Reste tragen kann: C₁-C₄-Alkyl,
C₁-C₄-Halogenalkyl, C₁-C₄-Alkoxy, C₁-C₄-Halogenalkoxy,
C₁-C₄-Alkylthio, Phenyl, Phenoxy oder Phenylcarbonyl, wobei
die Phenylreste ihrerseits ein bis fünf Halogenatome und/oder
einen bis drei der folgenden Reste tragen können: C₁-C₄-Alkyl,
C₁-C₄-Halogenalkyl, C₁-C₄-Alkoxy, C₁-C₄-Halogenalkoxy und/oder
C₁-C₄-Alkylthio;

- 15 Y Schwefel oder Sauerstoff oder eine Einfachbindung;
 - Z Schwefel oder Sauerstoff oder eine Einfachbindung.

Gegenstand der Erfindung ist weiter die Verwendung der oben 20 genannten Carbonsäurederivate zur Herstellung von Arzneimitteln, insbesondere zur Herstellung von Hemmstoffen für Endothelin-rezeptoren.

Die Herstellung der erfindungsgemäßen Verbindungen, in denen Z

25 Schwefel oder Sauerstoff ist, geht aus von den Epoxiden IV, die man in allgemein bekannter Weise, z.B. wie in J. March, Advanced Organic Chemistry, 2nd ed., 1983, S. 862 und S. 750 beschrieben, aus den Ketonen II oder den Olefinen III erhält:



Carbonsaurederivate der allgemeinen Formel VI können hergestellt werden, indem man die Epoxide der allgemeinen Formel IV (z.B. mit $45~R=ROOR^{10}$) mit Alkoholen oder Thiolen der allgemeinen Formel V, in der R^6 und Z die in Anspruch 1 genannte Bedeutung haben, zur Reaktion bringt.

in der R eine Formylgruppe, eine Gruppe COOH oder einen zu COOH hydrolysierbaren Rest bedeutet und die übrigen Substituenten folgende Bedeutung haben:

- 5 R² Halogen, C_1 - C_4 -Alkyl, C_1 - C_4 -Halogenalkyl, C_1 - C_4 -Alkoxy, C_1 - C_4 -Halogenalkoxy oder C_1 - C_4 -Alkylthio;
 - X Stickstoff oder CR^{14} , worin R^{14} Wasserstoff oder C_{1-5} -Alkyl bedeutet oder CR^{14} zusammen mit CR^3 einen 5- oder 6-gliedrigen
- Alkylen- oder Alkenylenring bildet, der durch eine oder zwei C₁₋₄-Alkylgruppen substituiert sein kann und worin jeweils eine Methylengruppe durch Sauerstoff, Schwefel, -NH oder -NC₁₋₄-Alkyl ersetzt sein kann;
- 15 R³ Halogen, C_1 - C_4 -Alkyl, C_1 - C_4 -Halogenalkyl, C_1 - C_4 -Alkoxy, C_1 - C_4 -Halogenalkoxy, -NH-O- C_1 -4-Alkyl, C_1 - C_4 -Alkylthio oder CR³ ist mit CR¹⁴ wie oben angegeben zu einem 5- oder 6-gliedrigen Ring verknüpft;
- 20 R^4 und R^5 (die gleich oder verschieden sein können):

Phenyl oder Naphthyl, die durch einen oder mehrere der folgenden Reste substituiert sein können: Halogen, Nitro, Cyano, Hydroxy, C_1-C_4 -Alkyl, C_1-C_4 -Halogenalkyl, C_1-C_4 -Alkoxy,

- 25 C_1-C_4 -Halogenalkoxy, Phenoxy, C_1-C_4 -Alkylthio, Amino, C_1-C_4 -Alkylamino oder C_1-C_4 -Dialkylamino; oder
- Phenyl oder Naphthyl, die orthoständig über eine direkte Bindung, eine Methylen-, Ethylen- oder Ethenylengruppe, ein Sauerstoff- oder Schwefelatom oder eine SO₂-, NH- oder N-Alkyl-Gruppe miteinander verbunden sind;
 - Wasserstoff, $C_1-C_8-Alkyl$, $C_3-C_6-Alkenyl$, $C_3-C_6-Alkinyl$ oder $C_3-C_8-Cycloalkyl$, wobei diese Reste jeweils ein- oder mehr-
- fach substituiert sein können durch: Halogen, Nitro, Cyano, C₁-C₄-Alkoxy, C₃-C₆-Alkenyloxy, C₃-C₆-Alkinyloxy, C₁-C₄-Alkylthio, C₁-C₄-Halogenalkoxy, C₁-C₄-Alkylcarbonyl, C₁-C₄-Alkoxycarbonyl, C₃₋₈-Alkylcarbonylalkyl, C₁-C₄-Alkylamino, Di-C₁-C₄-alkylamino, Phenyl oder ein- oder mehrfach, z.B.
- ein- bis dreifach durch Halogen, Nitro, Cyano, C_1 - C_4 -Alkyl, C_1 - C_4 -Halogenalkyl, C_1 - C_4 -Alkoxy, C_1 - C_4 -Halogenalkoxy oder C_1 - C_4 -Alkylthio substituiertes Phenyl oder Phenoxy;
- Phenyl oder Naphthyl, die jeweils durch einen oder mehrere der folgenden Reste substituiert sein können: Halogen, Nitro, Cyano, Hydroxy, Amino, C₁-C₄-Alkyl, C₁-C₄-Halogenalkyl, C₁-C₄-Alkoxy, C₁-C₄-Halogenalkoxy, Phenoxy, C₁-C₄-Alkylthio,

30

3

derart hergestellt werden, daß man die Carbonsäurederivate der allgemeinen Formel VI, in denen die Substituenten die angegebene Bedeutung haben, mit Verbindungen der allgemeinen Formel VII,

$$VI + R \stackrel{15}{\longrightarrow} X$$

$$VII$$

in der R¹⁵ Halogen oder R¹⁶-SO₂- bedeutet, wobei R¹⁶ C₁-C₄-Alkyl, C₁-C₄-Halogenalkyl oder Phenyl sein kann, zur Reaktion bringt.

15 Die Reaktion findet bevorzugt in einem der oben genannten inerten Verdünnungsmittel unter Zusatz einer geeigneten Base, d.h. einer Base, die eine Deprotonierung des Zwischenproduktes VI bewirkt, in einem Temperaturbereich von Raumtemperatur bis zum Siedepunkt des Lösungsmittels statt.

Verbindungen der Formel VII sind bekannt, teilweise käuflich oder können nach allgemein bekannter Weise hergestellt werden.

Als Base kann ein Alkali- oder Erdalkalimetallhydrid wie Natrium25 hydrid, Kaliumhydrid oder Calciumhydrid, ein Carbonat wie Alkalimetallcarbonat, z.B. Natrium- oder Kaliumcarbonat, ein Alkalioder Erdalkalimetallhydroxid wie Natrium- oder Kaliumhydroxid,
eine metallorganische Verbindung wie Butyllithium oder ein
Alkaliamid wie Lithiumdiisopropylamid dienen.

Die erfindungsgemäßen Verbindungen, in denen Y Schwefel bedeutet und die restlichen Substituenten die unter der allgemeinen Formel I angegebene Bedeutung haben, können beispielsweise derart hergestellt werden, daß man Carbonsäurederivate der allgemeinen Formel VIII, die in bekannter Weise aus Verbindungen der allgemeinen Formel VI erhältlich sind und in denen die Substituenten die oben angegebene Bedeutung haben, mit Verbindungen der allgemeinen Formel IX, in der R², R³ und X die unter der allgemeinen Formel I angegebene Bedeutung haben, zur Reaktion bringt.

40

R

$$R = Z - C - CH - OSO_2R^{16} + HS - N - X$$

VIII

VIII

IX

 R^2

VIII

15

Dazu werden Verbindungen der allgemeinen Formel IV mit einer Verbindungen der Formel V, im Molverhältnis von etwa 1:1 bis 1:7, bevorzugt 1 bis 3 Moläquivalenten, auf eine Temperatur von 50 bis 10 200°C, bevorzugt 80 bis 150°C, erhitzt.

Die Reaktion kann auch in Gegenwart eines Verdünnungsmittels erfolgen. Zu diesem Zweck können sämtliche gegenüber den verwendeten Reagenzien inerte Lösungsmittel verwendet werden.

Beispiele für solche Lösungsmittel beziehungsweise Verdünnungsmittel sind Wasser, aliphatische, alicyclische und aromatische Kohlenwasserstoffe, die jeweils gegebenenfalls chloriert sein können, wie zum Beispiel Hexan, Cyclohexan, Petrolether, Ligroin,

- 20 Benzol, Toluol, Xylol, Methylenchlorid, Chloroform, Kohlenstofftetrachlorid, Ethylchlorid und Trichlorethylen, Ether, wie zum Beispiel Diisopropylether, Dibutylether, Propylenoxid, Dioxan und Tetrahydrofuran, Ketone, wie zum Beispiel Aceton, Methylethylketon, Methylisopropylketon und Methylisobutylketon, Nitrile, wie
- 25 zum Beispiel Acetonitril und Propionitril, Alkohole, wie zum Beispiel Methanol, Ethanol, Isopropanol, Butanol und Ethylenglycol, Ester, wie zum Beispiel Ethylacetat und Amylacetat, Säureamide, wie zum Beispiel Dimethylformamid und Dimethylacetamid, Sulfoxide und Sulfone, wie zum Beispiel Dimethylsulfoxid und Sulfolan,
- 30 Basen, wie zum Beispiel Pyridin, cyclische Harnstoffe wie 1,3-Dimethylimidazolidin-2-on und 1,3-Dimethyl-3,4,5,6-tetra-hydro-2(1H)-pyrimidinon.

Die Reaktion wird dabei bevorzugt in einem Temperaturbereich 35 zwischen 0°C und dem Siedepunkt des Lösungsmittels bzw. Lösungsmittelgemisches durchgeführt.

Die Gegenwart eines Reaktionskatalysators kann von Vorteil sein. Als Katalysatoren kommen dabei starke organische und anorganische 40 Säuren sowie Lewissäuren in Frage. Beispiele hierfür sind unter anderem Schwefelsäure, Salzsäure, Trifluoressigsäure, Bortrifluorid-Etherat und Titan(IV)-Alkoholate.

Die erfindungsgemäßen Verbindungen, in denen Y Sauerstoff bedeu-45 tet und die restlichen Substituenten die unter der allgemeinen Formel I angegebenen Bedeutung haben, können beispielsweise

ฉี

Die Reaktion findet bevorzugt in einem der oben genannten inerten Verdünnungsmittel unter Zusatz einer geeigneten Base, d.h. eine Base, die eine Deprotonierung des Zwischenproduktes IX bewirkt, in einem Temperaturbereich von Raumtemperatur bis zum Siedepunkt 5 des Lösungsmittels statt.

Als Base können neben den oben genannten auch organische Basen wie Triethylamin, Pyridin, Imidazol oder Diazabicycloundecan dienen.

10

Carbonsäurederivate der Formel VI (Z = direkte Bindung) können hergestellt werden, indem man Epoxide der Formel IV mit Cupraten der Formel XI zur Reaktion bringt:

15
$$IV + R_{2}^{6}Cu(CN)Li_{2} \longrightarrow R - C - CH - OH$$

$$R = R - C - CH - OH$$

$$R = R - C - CH - OH$$

$$R = R - C - CH - OH$$

$$R = R - C - CH - OH$$

$$R = R - C - CH - OH$$

$$R = R - C - CH - OH$$

$$R = R - C - CH - OH$$

$$R = R - C - CH - OH$$

$$R = R - C - CH - OH$$

$$R = R - C - CH - OH$$

$$R = R - C - CH - OH$$

$$R = R - C - CH - OH$$

$$R = R - C - CH - OH$$

$$R = R - C - CH - OH$$

$$R = R - C - CH - OH$$

$$R = R - C - CH - OH$$

$$R = R - C - CH - OH$$

$$R = R - C - CH - OH$$

$$R = R - C - CH - OH$$

$$R = R - C - CH - OH$$

$$R = R - C - CH - OH$$

$$R = R - C - CH - OH$$

$$R = R - C - CH - OH$$

$$R = R - C - CH - OH$$

$$R = R - C - CH - OH$$

$$R = R - C - CH - OH$$

$$R = R - C - CH - OH$$

$$R = R - C - CH - OH$$

$$R = R - C - CH - OH$$

$$R = R - C - CH - OH$$

$$R = R - C - CH - OH$$

$$R = R - C - CH - OH$$

$$R = R - C - CH - OH$$

$$R = R - C - CH - OH$$

$$R = R - C - CH - OH$$

$$R = R - C - CH - OH$$

$$R = R - C - CH - OH$$

$$R = R - C - CH - OH$$

$$R = R - C - CH - OH$$

$$R = R - C - CH - OH$$

$$R = R - C - CH - OH$$

$$R = R - C - CH - OH$$

$$R = R - C - CH - OH$$

$$R = R - C - CH - OH$$

$$R = R - C - CH - OH$$

$$R = R - C - CH - OH$$

$$R = R - C - CH - OH$$

$$R = R - C - CH - OH$$

$$R = R - C - CH - OH$$

$$R = R - C - CH - OH$$

$$R = R - C - CH - OH$$

$$R = R - C - CH - OH$$

$$R = R - C - CH - OH$$

$$R = R - C - CH - OH$$

$$R = R - C - CH - OH$$

$$R = R - C - CH - OH$$

$$R = R - C - CH - OH$$

$$R = R - C - CH - OH$$

$$R = R - C - CH - OH$$

$$R = R - C - CH - OH$$

$$R = R - C - CH - OH$$

$$R = R - C - CH - OH$$

$$R = R - C - CH - OH$$

$$R = R - C - CH - OH$$

$$R = R - CH - OH$$

$$R = R - CH - OH$$

$$R = R - CH$$

$$R =$$

Die Cuprate lassen sich wie in Tetrahedron Letters 23, 3755 (1982) beschrieben herstellen.

25

Verbindungen der Formel I können auch dadurch hergestellt werden, daß man von den entsprechenden Carbonsäuren, d. h. Verbindungen der Formel I, in denen R¹ Hydroxyl bedeutet, ausgeht und diese zunächst auf übliche Weise in eine aktivierte Form wie ein 30 Halogenid, ein Anhydrid oder Imidazolid überführt und dieses dann mit einer entsprechenden Hydroxylverbindung HOR¹0 umsetzt. Diese Umsetzung läßt sich in den üblichen Lösungsmitteln durchführen und erfordert oft die Zugabe einer Base, wobei die oben genannten in Betracht kommen. Diese beiden Schritte lassen sich beispiels-35 weise auch dadurch vereinfachen, daß man die Carbonsäure in Gegenwart eines wasserabspaltenden Mittels wie eines Carbodiimids auf die Hydroxylverbindung einwirken läßt.

Außerdem können Verbindungen der Formel I auch dadurch herge40 stellt werden, daß man von den Salzen der entsprechenden Carbonsäuren ausgeht, d. h. von Verbindungen der Formel I, in denen R
für eine Gruppe COR¹ und R¹ für OM stehen, wobei M ein Alkalimetallkation oder das Äquivalent eines Erdalkalimetallkations
sein kann. Diese Salze lassen sich mit vielen Verbindungen der
45 Formel R¹-A zur Reaktion bringen, wobei A eine übliche nucleofuge
Abgangsgruppe bedeutet, beispielsweise Halogen wie Chlor, Brom,
Iod oder gegebenenfalls durch Halogen, Alkyl oder Halogenalkyl

substituiertes Aryl- oder Alkylsulfonyl wie z.B. Toluolsulfonyl und Methylsulfonyl oder eine andere äquivalente Abgangsgruppe. Verbindungen der Formel R¹-A mit einem reaktionsfähigen Substituenten A sind bekannt oder mit dem allgemeinen Fachwissen leicht zu erhalten. Diese Umsetzung läßt sich in den üblichen Lösungsmitteln durchführen und wird vorteilhaft unter Zugabe einer Base, wobei die oben genannten in Betracht kommen, vorgenommen.

Der Rest R in Formel I ist breit variabel. Beispielsweise steht R 10 für eine Gruppe

O ∥ C-R¹

15

in der R1 die folgende Bedeutung hat:

- a) Wasserstoff;
- 20 b) eine Succinylimidoxygruppe;
- c) ein über ein Stickstoffatom verknüpfter 5-gliedriger Heteroaromat wie Pyrrolyl, Pyrazolyl, Imidazolyl und Triazolyl,
 welcher ein bis zwei Halogenatome, insbesondere Fluor und
 Chlor und/oder ein bis zwei der folgenden Reste tragen kann:
 - C₁-C₄-Alkyl wie Methyl, Ethyl, 1-Propyl, 2-Propyl, 2-Methyl-2-propyl, 2-Methyl-1-propyl, 1-Butyl, 2-Butyl;
- C₁-C₄-Halogenalkyl, insbesondere C₁-C₂-Halogenalkyl wie beispielsweise Fluormethyl, Difluormethyl, Trifluormethyl, Chlordifluormethyl, Dichlorfluormethyl, Trichlormethyl, 1-Fluorethyl, 2-Fluorethyl, 2,2-Difluorethyl, 2,2,2-Trifluorethyl, 2-Chlor-2,2-difluorethyl, 2,2-Dichlor-2-fluorethyl,
- 2,2,2-Trichlorethyl und Pentafluorethyl;

 C_1-C_4 -Halogenalkoxy, insbesondere C_1-C_2 -Halogenalkoxy wie Difluormethoxy, Trifluormethoxy, Chlordifluormethoxy, 1-Fluorethoxy, 2-Fluorethoxy, 2,2-Difluorethoxy,

- 1,1,2,2-Tetrafluorethoxy, 2,2,2-Trifluorethoxy, 2-Chlor-1,1,2-trifluorethoxy und Pentafluorethoxy, insbesondere Trifluormethoxy;
- C₁-C₄-Alkoxy wie Methoxy, Ethoxy, Propoxy, 1-Methylethoxy,

 Butoxy, 1-Methylpropoxy, 2-Methylpropoxy, 1,1-Dimethylethoxy,
 insbesondere Methoxy, Ethoxy, 1-Methylethoxy;

 C_1 - C_4 -Alkylthio wie Methylthio, Ethylthio, Propylthio, 1-Methylethylthio, Butylthio, 1-Methylpropylthio, 2-Methylpropylthio, 1,1-Dimethylethylthio, insbesondere Methylthio und Ethylthio;

d) R1 ferner ein Rest

5

10

15

40

45

in dem m für 0 oder 1 steht und R^7 und R^8 , die gleich oder unterschiedlich sein können, die folgende Bedeutung haben:

Wasserstoff

 $C_1-C_8-Alkyl$, insbesondere $C_1-C_4-Alkyl$ wie oben genannt;

20 C₃-C₆-Alkenyl wie 2-Propenyl, 2-Butenyl, 3-Butenyl, 1-Methyl-2-propenyl, 2-Methyl-2-propenyl, 2-Pentenyl, 3-Pentenyl, 4-Pentenyl, 1-Methyl-2-butenyl, 2-Methyl-2-butenyl, 3-Methyl-2-butenyl, 1-Methyl-3-butenyl, 2-Methyl-3-butenyl, 3-Methyl-3-butenyl, 25 1,1-Dimethyl-2-propenyl, 1,2-Dimethyl-2-propenyl, 1-Ethyl-2-propenyl, 2-Hexenyl, 3-Hexenyl, 4-Hexenyl, 5-Hexenyl, 1-Methyl-2-pentenyl, 2-Methyl-2-pentenyl, 3-Methyl-2-pentenyl, 4-Methyl-2-pentenyl, 3-Methyl-3-pentenyl, 4-Methyl-3-pentenyl, 30 1-Methyl-4-pentenyl, 2-Methyl-4-pentenyl, 3-Methyl-4-pentenyl, 4-Methyl-4-pentenyl, 1,1-Dimethyl-2-butenyl, 1,1-Dimethyl-3-butenyl, 1,2-Dimethyl-2-butenyl, 1,2-Dimethyl-3-butenyl, 1,3-Dimethyl-2-butenyl, 1,3-Dimethyl-3-butenyl, 2,2-Dimethyl-3-butenyl, 2,3-Dimethyl-2-butenyl, 35 2,3-Dimethyl-3-butenyl, 1-Ethyl-2-butenyl, 1-Ethyl-3-butenyl, 2-Ethyl-2-butenyl, 2-Ethyl-3-butenyl, 1,1,2-Trimethyl-2-propenyl, 1-Ethyl-1-methyl-2-propenyl und

1-Ethyl-2-methyl-2-propenyl, insbesondere 2-Propenyl,
2-Butenyl, 3-Methyl-2-butenyl und 3-Methyl-2-pentenyl;

C₃-C₆-Alkinyl wie 2-Propinyl, 2-Butinyl, 3-Butinyl,
1-Methyl-2-propinyl, 2-Pentinyl, 3-Pentinyl, 4-Pentinyl,
1-Methyl-3-butinyl, 2-Methyl-3-butinyl, 1-Methyl-2-butinyl,
1,1-Dimethyl-2-propinyl, 1-Ethyl-2-propinyl, 2-Hexinyl,

3-Hexinyl, 4-Hexinyl, 5-Hexinyl, 1-Methyl-2-pentinyl, 1-Methyl-2-pentinyl, 1-Methyl-3-pentinyl,

30

- 1-Methyl-4-pentinyl, 2-Methyl-3-pentinyl,
- 2-Methyl-4-pentinyl, 3-Methyl-4-pentinyl,
- 4-Methyl-2-pentinyl, 1,1-Dimethyl-2-butinyl,
- 1,1-Dimethyl-3-butinyl, 1,2-Dimethyl-3-butinyl,
- 2,2-Dimethyl-3-butinyl, 1-Ethyl-2-butinyl, 1-Ethyl-3-butinyl, 2-Ethyl-3-butinyl und 1-Ethyl-1-methyl-2-propinyl, vorzugs-weise 2-Propinyl, 2-Butinyl, 1-Methyl-2-propinyl und 1-Methyl-2-butinyl, insbesondere 2-Propinyl
- C₃-C₈-Cycloalkyl, wie Cyclopropyl, Cyclobutyl, Cyclopentyl, Cyclohexyl und Cycloheptyl, Cyclooctyl, wobei diese Alkyl-, Cycloalkyl-, Alkenyl- und Alkinylgruppen jeweils ein bis fünf Halogenatome, insbesondere Fluor oder Chlor und/oder ein bis zwei der folgenden Gruppen tragen können:
- C₁-C₄-Alkyl, C₁-C₄-Alkoxy, C₁-C₄-Alkylthio, C₁-C₄-Halogenalkoxy wie vorstehend genannt, C₃-C₆-Alkenyloxy, C₃-C₆-Alkenylthio, C₃-C₆-Alkinyloxy, C₃-C₆-Alkinylthio, wobei die in diesen Resten vorliegenden Alkenyl- und Alkinylbestandteile vorzugsweise den oben genannten Bedeutungen entsprechen;
 - C₁-C₄-Alkylcarbonyl wie insbesondere Methylcarbonyl, Ethylcarbonyl, Propylcarbonyl, 1-Methylethylcarbonyl, Butylcarbonyl, 1-Methylpropylcarbonyl, 2-Methylpropylcarbonyl, 1,1-Dimethylethylcarbonyl;
 - $C_1-C_4-Alkoxycarbonyl$ wie Methoxycarbonyl, Ethoxycarbonyl, Propyloxycarbonyl, 1-Methylethoxycarbonyl, Butyloxycarbonyl, 1-Methylpropyloxycarbonyl, 2-Methylpropyloxycarbonyl, 1,1-Dimethylethoxycarbonyl;
- C₃-C₆-Alkenylcarbonyl, C₃-C₆-Alkinylcarbonyl, C₃-C₆-Alkenyloxy-carbonyl und C₃-C₆-Alkinyloxycarbonyl, wobei die Alkenyl- bzw. Alkinylreste vorzugsweise, wie voranstehend im einzelnen aufgeführt, definiert sind;
- Phenyl, gegebenenfalls ein- oder mehrfach, z.B. einbis dreifach substituiert durch Halogen, Nitro, Cyano,
 C₁-C₄-Alkyl, C₁-C₄-Halogenalkyl, C₁-C₄-Alkoxy, C₁-C₄-Halogenalkoxy oder C₁-C₄-Alkylthio wie beispielsweise 2-Fluorphenyl,
 3-Chlorphenyl, 4-Bromphenyl, 2-Methylphenyl, 3-Nitrophenyl,
 4-Cyanophenyl, 2-Trifluormethylphenyl, 3-Methoxyphenyl,
 4-Trifluorethoxyphenyl, 2-Methylthiophenyl, 2,4-Dichlorphenyl, 2-Methoxy-3-methylphenyl, 2,4-Dimethoxyphenyl,
 2-Nitro-5-cyanophenyl, 2,6-Difluorphenyl;

10

15

25

40

Di-C₁-C₄-Alkylamino wie insbesondere Dimethylamino, Dipropylamino, N-Propyl-N-methylamino, N-Propyl-N-ethylamino, Diisopropylamino, N-Isopropyl-N-methylamino, N-Isopropyl-N-ethylamino, N-Isopropyl-N-propylamino;

940657

 R^7 und R^8 ferner Phenyl, das durch einen oder mehrere, z.B. ein bis drei der folgenden Reste substituiert sein kann: Halogen, Nitro, Cyano, C_1 - C_4 -Alkyl, C_1 - C_4 -Halogenalkyl, C_1 - C_4 -Alkoxy, C_1 - C_4 -Halogenalkoxy oder C_1 - C_4 -Alkylthio, wie insbesondere oben genannt;

oder R⁷ und R⁸ bilden gemeinsam eine zu einem Ring geschlossene, optionell substituierte, z.B. durch C_1 - C_4 -Alkyl substituierte C_4 - C_7 -Alkylenkette, die ein Heteroatom, ausgewählt aus der Gruppe Sauerstoff, Schwefel oder Stickstoff, enthalten kann wie - $(CH_2)_4$ -, - $(CH_2)_5$ -, - $(CH_2)_6$ -, - $(CH_2)_7$ -, - $(CH_2)_2$ -O- $(CH_2)_2$ -, - $(CH_2)_3$ -, - $(CH_2)_2$ -O- $(CH_2)_3$ -, - $(CH_2)_3$ -, -(

20 e) R1 ferner eine Gruppe

$$- \circ - (CH2) p - s - R9$$

in der k die Werte 0, 1 und 2, p die Werte 1, 2, 3 und 4 annehmen und R^9 für

 $C_1-C_4-Alkyl$, $C_1-C_4-Halogenalkyl$, $C_3-C_6-Alkenyl$, $C_3-C_6-Alkinyl$ oder gegebenenfalls substituiertes Phenyl steht, wie insbesondere oben genannt.

f) R1 ferner ein Rest OR10, worin R10 bedeutet:

Wasserstoff, das Kation eines Alkalimetalls wie Lithium, Natrium, Kalium oder das Kation eines Erdalkalimetalls wie Calcium, Magnesium und Barium oder ein umweltverträgliches organisches Ammoniumion wie tertiäres C_1 - C_4 -Alkylammonium oder das Ammoniumion;

 $C_3-C_8-Cycloalkyl$ wie vorstehend genannt, welches ein bis drei $C_1-C_4-Alkylgruppen$ tragen kann;

C1-C8-Alkyl wie insbesonder Methyl, Ethyl, Propyl, 1-Methylethyl, Butyl, 1-Methylpropyl, 2-Methylpropyl, 1,1-Dimethylethyl, Pentyl, 1-Methylbutyl, 2-Methylbutyl, 3-Methylbutyl,
1,2-Dimethylpropyl, 1,1-Dimethylpropyl, 2,2-Dimethylpropyl,

1-Ethylpropyl, Hexyl, 1-Methylpentyl, 2-Methylpentyl, 3-Methylpentyl, 4-Methylpentyl, 1,2-Dimethylbutyl, 1,3-Dimethylbutyl, 2,3-Dimethylbutyl, 1,1-Dimethylbutyl, 2,2-Dimethylbutyl, 3,3-Dimethylbutyl, 1,1,2-Trimethylpropyl, 1,2,2-Trimethylpropyl, 1-Ethylbutyl, 2-Ethylbutyl, 1-Ethyl-2-methylpropyl, welches ein bis fünf Halogenatome, insbesondere Fluor und Chlor und/oder einen der folgenden Reste tragen kann:

C₁-C₄-Alkoxy, C₁-C₄-Alkylthio, Cyano, C₁-C₄-Alkylcarbonyl, C₃-C₈-Cycloakyl, C₁-C₄-Alkoxycarbonyl, Phenyl, Phenoxy oder Phenylcarbonyl, wobei die aromatischen Reste ihrerseits jeweils ein bis fünf Halogenatome und/oder ein bis drei der folgenden Reste tragen können: Nitro, Cyano, C₁-C₄-Alkyl, C₁-C₄-Halogenalkyl, C₁-C₄-Alkoxy, C₁-C₄-Halogenalkoxy und/oder C₁-C₄-Alkylthio, wie insbesondere oben genannt;

eine C₁-C₈-Alkylgruppe wie vorstehend genannt, welch ein bis fünf Halogenatome, insbesonder Fluor und/oder Chlor tragen kann und einen der folgenden Reste trägt: ein 5-gliedriger Heteroaromat, enthaltend ein bis drei Stickstoffatome, oder ein 5-gliedriger Heteroaromat enthaltend ein Stickstoffatom und ein Sauerstoff- oder Schwefelatom, welcher ein bis vier Halogenatome und/oder ein bis zwei der folgenden Reste tragen kann:

Nitro, Cyano, C₁-C₄-Alkyl, C₁-C₄-Halogenalkyl, C₁-C₄-Alkoxy, Phenyl, C₁-C₄-Halogenalkoxy und/oder C₁-C₄-Alkylthio. Insbesondere seien genannt: 1-Pyrazolyl, 3-Methyl-1-pyrazolyl, 4-Methyl-1-pyrazolyl, 3,5-Dimethyl-1-pyrazolyl, 3-Phenyl-1-pyrazolyl, 4-Phenyl-1-pyrazolyl, 4-Chlor-1-pyrazolyl, 4-Brom-1-pyrazolyl, 1-Imidazolyl, 1-Benzimidazolyl, 1,2,4-Triazol-1-yl, 3-Methyl-1,2,4-triazol-1-yl, 5-Methyl-1,2,4-triazol-1-yl, 1-Benztriazolyl, 3-Isopropylisoxazol-5-yl, 3-Methylisoxazol-5-yl, Oxazol-2-yl, Thiazol-2-yl, Imidazol-2-yl, 3-Ethylisoxazol-5-yl, 3-Phenyl-isoxazol-5-yl, 3-tert.-Butylisoxazol-5-yl;

eine C_2 - C_6 -Alkylgrupe, welche in der 2-Position einen der folgenden Reste trägt: C_1 - C_4 -Alkoxyimino, C_3 - C_6 -Alkinyloxyimino, C_3 - C_6 -Halogenalkenyloxyimino oder Benzyloxyimino;

eine C_3 - C_6 -Alkenyl- oder eine C_3 - C_6 -Alkinylgruppe, wobei diese Gruppen ihrerseits ein bis fünf Halogenatome tragen können;

45

20

25

40

45

12

 R^{10} ferner ein Phenylrest, welcher ein bis fünf Halogenatome und/oder ein bis drei der folgenden Reste tragen kann: Nitro, Cyano, C_1 - C_4 -Alkyl, C_1 - C_4 -Halogenalkyl, C_1 - C_4 -Alkylthio, wie insbesondere oben genannt;

ein über ein Stickstoffatom verknüpfter 5-gliedriger Heteroaromat, enthaltend ein bis drei Stickstoffatome, welcher ein bis zwei Halogenatome und/oder ein bis zwei der folgenden

Reste tragen kann: C₁-C₄-Alkyl, C₁-C₄-Halogenalkyl,
C₁-C₄-Alkoxy, Phenyl, C₁-C₄-Halogenalkoxy und/oder
C₁-C₄-Alkylthio. Insbesondere seien genannt: 1-Pyrazolyl,
3-Methyl-1-pyrazolyl, 4-Methyl-1-pyrazolyl,
3,5-Dimethyl-1-pyrazolyl, 3-Phenyl-1-pyrazolyl,
4-Phenyl-1-pyrazolyl, 4-Chlor-1-pyrazolyl,
4-Brom-1-pyrazolyl, 1-Imidazolyl, 1-Benzimidazolyl,
1,2,4-Triazol-1-yl, 3-Methyl-1,2,4-triazol-1-yl,
5-Methyl-1,2,4-triazol-1-yl, 1-Benztriazolyl, 3,4-Dichlor-imidazol-1-yl;

R10 ferner ein Gruppe

$$--N = C <_{R}^{R}^{11}$$

worin \mathbb{R}^{11} und \mathbb{R}^{12} , die gleich oder verschieden sein können, bedeuten:

C₁-C₈-Alkyl, C₃-C₆-Alkenyl, C₃-C₆-Alkinyl, C₃-C₈-Cycloalkyl, wobei diese Reste einen C₁-C₄-Alkoxy, C₁-C₄-Alkylthio und/oder einen gegebenenfalls substituierten Phenylrest, wie insbesondere vorstehend genannt, tragen können;

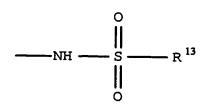
Phenyl, das durch einen oder mehrere, z.B. einen bis drei der folgenden Reste substituiert sein kann: Halogen, Nitro, Cyano, C_1 - C_4 -Alkyl, C_1 - C_4 -Halogenalkyl, C_1 - C_4 -Alkoxy, C_1 - C_4 -Halogenalkoxy oder C_1 - C_4 -Alkylthio, wobei diese Reste insbesondere den oben genannten entsprechen;

oder R^{11} und R^{12} bilden gemeinsam eine C_3 - C_{12} -Alkylenkette, welche ein bis drei C_1 - C_4 -Alkylgruppen tragen und ein Heteroatom aus der Gruppe Sauerstoff, Schwefel und Stickstoff enthalten kann, wie insbesondere bei R^7 und R^8 genannt.

g) R¹ ferner ein Rest

5

25



worin R13 bedeutet:

- C₁-C₄-Alkyl, C₃-C₆-Alkenyl, C₃-C₆-Alkinyl, C₃-C₈-Cycloalkyl wie insbesondere vorstehend genannt, wobei diese Reste einen C_1 -C₄-Alkoxy-, C_1 -C₄-Alkylthio- und/oder einen Phenylrest wie oben genannt tragen können;
- Phenyl, gegebenenfalls substituiert, insbesondere wie vorstehend genannt.

Im Hinblick auf die biologische Wirkung sind Carbonsäurederivate
der allgemeinen Formel I bevorzugt, in denen die Substituenten
20 folgende Bedeutung haben:

- R² die bei R¹ im einzelnen genannten C₁-C₄-Alkyl-, C₁-C₄-Halogenalkyl-, C₁-C₄-Alkoxy-, C₁-C₄-Halogenalkoxy-, C₁-C₄-Alkylthiogruppen und Halogenatome, insbesondere Chlor, Methyl, Methoxy, Ethoxy, Difluormethoxy, Trifluormethoxy;
- X Stickstoff oder CR14, worin
- R14 Wasserstoff oder Alkyl bedeutet oder CR14 zusammen mit CR3 einen 4- bis 5-gliedrigen Alkylen- oder Alkenylenring bildet, in der jeweils eine Methylengruppe durch Sauerstoff oder Schwefel ersetzt sein kann wie -CH2-CH2-O-, -CH=CH-O-, -CH2-CH2-CH2-O-, -CH=CH-CH2O-, insbesondere Wasserstoff, -CH2-CH2-O-, -CH(CH3)-CH(CH3)-O-, -C(CH3)=C(CH3)-O-, -CH=C(CH3)-O- oder -C(CH3)=C(CH3)-S;
- R³ die bei R¹ genannten C¡-C₄-Alkyl-, C¹-C₄-Halogenalkyl-, C¹-C₄-Alkoxy-, C¹-C₄-Halogenalkoxy-, C¹-C₄-Alkylthiogruppen und Halogenatome, insbesondere Chlor, Methyl, Methoxy, Ethoxy, Difluormethoxy, Trifluormethoxy oder mit R¹⁴ wie oben genannt zu einem 5- oder 6-gliedrigen Ring verknüpft ist;
- R⁴ und R⁵ Phenyl oder Naphthyl, die durch einen oder mehrere,
 z.B. einen bis drei der folgenden Reste substituiert sein
 können: Halogen, Nitro, Cyano, Hydroxy, Mercapto, Amino,

25

40

45

14

 $C_1-C_4-Alkyl$, $C_1-C_4-Halogenalkyl$, $C_1-C_4-Alkoxy$, $C_1-C_4-Halogen-alkoxy$, $C_1-C_4-Alkylthio$, $C_1-C_4-Alkylamino$, $Di-C_1-C_4-alkylamino$, $C_1-C_4-Alkylcarbonyl$, $C_1-C_4-Alkoxycarbonyl$; Phenyl oder Naphthyl, die orthoständig über eine direkte Bindung, eine Methylen-, Ethylen- oder Ethenylengruppe, ein Sauerstoff- oder Schwefelatom oder eine SO_2 -, NH- oder N-Alkyl-Gruppe miteinander verbunden sind;

R⁶ C₁-C₈-Alkyl, C₃-C₆-Alkenyl, C₃-C₆-Alkinyl oder C₃-C₈-Cycloalkyl wie insbesondere oben genannt, wobei diese Reste jeweils ein-oder mehrfach substituiert sein können durch: Halogen, Hydroxy, Nitro, Cyano, C₁-C₄-Alkoxy, C₃-C₆-Alkenyloxy, C₃-C₆-Alkinyloxy, C₁-C₄-Alkylthio, C₁-C₄-Halogenalkoxy, C₁-C₄-Alkylcarbonyl, Hydroxycarbonyl, C₁-C₄-Alkoxycarbonyl, C₁-C₄-Alkylamino, Di-C₁-C₄-alkylamino oder gegebenenfalls substituiertes Phenyl oder Phenoxy, wie insbesondere vorstehend genannt;

Phenyl oder Naphthyl, das durch einen oder mehreren der folgenden Reste substituiert sein kann: Halogen, Nitro, Cyano, Hydroxy, Amino, C₁-C₄-Alkyl, C₁-C₄-Halogenalkyl, C₁-C₄-Alkoxy, C₁-C₄-Halogenalkoxy, Phenoxy, C₁-C₄-Alkylthio, C₁-C₄-Akylamino oder C₁-C₄-Dialkylamino, wie insbesondere bei R⁷ und R⁴ genannt;

ein fünf- oder sechsgliedriger Heteroaromat, enthaltend ein bis drei Stickstoffatome und/oder ein Schwefel- oder Sauerstoffatom, welcher ein bis vier Halogenatome und/oder einen bis zwei der folgenden Reste tragen kann: C_1 - C_4 -Alkyl,

C₁-C₄-Halogenalkyl, C₁-C₄-Alkoxy, C₁-C₄-Halogenalkoxy, C₁-C₄-Alkylthio, Phenyl, Phenoxy oder Phenylcarbonyl, wobei die Phenylreste ihrerseits ein bis fünf Halogenatome und/oder einen bis drei der folgenden Reste tragen können: C₁-C₄-Alkyl, C₁-C₄-Halogenalkyl, C₁-C₄-Alkoxy, C₁-C₄-Halogenalkoxy und/oder C₁-C₄-Alkylthio, wie insbesondere bei R⁴ genannt;

- Y Schwefel, Sauerstoff oder eine Einfachbindung;
- Z Schwefel oder Sauerstoff oder eine Einfachbindung.

Besonders bevorzugt sind Verbindungen der Formel I, in denen die Substituenten folgende Bedeutung haben:

 R^2 $C_1-C_4-Alkyl$, $C_1-C_4-Alkoxy$

X Stickstoff oder CR14, worin

- R¹⁴ Wasserstoff oder Alkyl bedeutet oder CR¹⁴ zusammen mit CR³
 einen 4- bis 5-gliedrigen Alkylen- oder Alkenylenring bildet,
 in der jeweils eine Methylengruppe durch Sauerstoff oder
 Schwefel ersetzt sein kann wie -CH₂-CH₂-O-, -CH=CH-O-,
 -CH₂-CH₂-CH₂-O-, -CH=CH-CH₂O-, insbesondere Wasserstoff,
 -CH₂-CH₂-O-, -CH(CH₃)-CH(CH₃)-O-, -C(CH₃)=C(CH₃)-O-,
 -CH=C(CH₃)-O- oder -C(CH₃)=C(CH₃)-S;
- R³ die bei R¹ genannten C₁-C₄-Alkyl-, C₁-C₄-Alkoxy, C₁-C₄-Alkyl-10 thiogruppen oder mit R¹⁴ wie oben genannt zu einem 5- oder 6-gliedrigen Ring verknüpft ist;
- R⁴ und R⁵ Phenyl (gleich oder verschieden), die durch einen oder mehrere, z.B. einen bis drei der folgenden Reste substituiert sein können: Halogen, Nitro, Hydroxy, C₁-C₄-Alkyl, C₁-C₄-Alkoxy, C₁-C₄-Alkylthio oder
- R⁴ und R⁵ sind Phenylgruppen, die orthoständig über eine direkte Bindung, eine Methylen-, Ethylen- oder Ethenylengruppe, ein
 Sauerstoff- oder Schwefelatom oder eine SO₂-, NH- oder N-Alkyl-Gruppe miteinander verbunden sind;
- R⁶ C₁-C₈-Alkyl, C₃-C₆-Alkenyl oder C₃-C₈-Cycloalkyl, wobei diese
 Reste jeweils ein-oder mehrfach substituiert sein können
 durch: Halogen, Hydroxy, Nitro, Cyano, C₁-C₄-Alkoxy,
 C₃-C₆-Alkenyloxy, C₁-C₄-Alkylthio;
- Phenyl oder Naphthyl, das durch einen oder mehreren der folgenden Reste substituiert sein kann: Halogen, Nitro,

 Cyano, Hydroxy, Amino, C₁-C₄-Alkyl, C₁-C₄-Halogenalkyl,

 C₁-C₄-Alkoxy, C₁-C₄-Halogenalkoxy, Phenoxy, C₁-C₄-Alkylthio,

 C₁-C₄-Akylamino oder C₁-C₄-Dialkylamino;
- ein fünf- oder sechsgliedriger Heteroaromat, enthaltend ein Stickstoffatom und/oder ein Schwefel- oder Sauerstoffatom, welcher ein bis vier Halogenatome und/oder einen bis zwei der folgenden Reste tragen kann: C₁-C₄-Alkyl, C₁-C₄-Halogenalkyl, C₁-C₄-Alkoxy, C₁-C₄-Alkylthio, Phenyl, Phenoxy oder Phenylcarbonyl, wobei die Phenylreste ihrerseits ein bis fünf Halogenatome und/oder einen bis drei der folgenden Reste tragen können: C₁-C₄-Alkyl, C₁-C₄-Halogenalkyl, C₁-C₄-Alkoxy und/oder C₁-C₄-Alkylthio;
- Y Schwefel, Sauerstoff oder eine Einfachbindung; 45
 - Z Schwefel oder Sauerstoff oder eine Einfachbindung.

Beispiele für bevorzugte Verbindungen sind in der folgenden Tabelle aufgeführt:

Tabelle: Verbindungen der Formel I, R = -CO-R¹

Rl	R4, R5	R6	R ²	R ³	X	λ	Z
НО	Pheny1	Methy1	OCH ₃	осн3	СН	S	S
НО	Phenyl	Methy1	OCH ₃	OCH ₃	СН	0	S
осн	Phenyl	Methy1	осн ₃	осн	СН	S	S
НО	Phenyl	Methy1	ОСН3	осн ₃	НЭ	0	0
осн3	2-Fluorphenyl	Methy1	OCH ₃	осн3	СН	0	0
OC ₂ H ₅	3-Chlorphenyl	Methy1	осн	осн3	N	0	0
ON (CH ₃) ₂	4-Bromphenyl	Methy1	CF_3	CF_3	СН	S	0
0-СН2-С=СН	Phenyl	Ethyl	осн3	CF_3	СН	0	0
НО	Phenyl	Propy1	. СНЭО	OCF3	НЭ	0	S
осн3	Phenyl	i-Propyl	6СН3	СН3	СН	0	0
OC ₂ H ₅	Phenyl	s-Butyl	осн3	C1	НЭ	S	0
ON (CH ₃) ₂	2-Methylphenyl	Methy1	· [€] ноо	6н20	нэ	0	0
ON (CH ₃) ₂	3-Methoxyphenyl	Methyl	осн	осн3	нэ	0	0
ON=C (CH ₃) ₂	4-Nitrophenyl	Methy1	6н20	6н20	нэ	0	0
ON (CH ₃) ₂	Pheny1	1-Phenylpropin-3-yl	осн ₃	OCF3	N	0	S
ON=C (CH ₃) ₂	2-Hydroxyphenyl	Methy1	осн ₃	СН3	N	0	0
ONSO ₂ C ₆ H ₅	3-Trifluormethylphenyl	Метћу1	осн3	C1	N	0	0
NHPheny1	4-Dimethylaminophenyl	Methy1	осн	осн3	СН	S	0
0C₂H₅	Phenyl	Trifluorethyl	CH ₃	СН3	СН	0	0

\mathbb{R}^1	R4, R5	R6	R ²	\mathbb{R}^3	×	λ	2
ON (CH ₃) ₂	Pheny1	Benzy1	c1	C1	СН	0	0
ON (CH ₃) 2	Phenyl	2-Methoxyethyl	осн3	-0-СН	-0-CH ₂ -CH ₂ -	S	0
Ю	Phenyl	Pheny1	осн3	осн3	СН	. 0	O.
НО	Phenyl	Pheny l	OCH ₃	но-о-	-0-CH ₂ -CH ₂ -	0	0
НО	Phenyl	Pheny l	6н20	осн3	N	0	0
НО	Phenyl	Pheny l	€н. ЭСН ³	OCH ₃	СН	S	0
НО	Phenyl	Pheny 1	осн3	OCH ₃	СН	S	S
НО	Pheny 1	Pheny l	6НЭ0	6НЭ0	СН	0	S
но	Pheny l	Pheny 1	6СН3	6СН3	СН	0	0
НО	Pheny 1	Pheny 1	6н20	€н⊃о	СН	0	0
но	Phenyl	2-Thiazolyl	€н⊃о	€н⊃0	СН	0	0
осн3	2-Fluorphenyl	Pheny l	€н⊃0	осн3	СН	0	0
OC ₂ H ₅	3-Chlorphenyl	Pheny1	6н20	6н20	N	0	0
ON (CH ₃) ₂	4-Bromphenyl	Pheny l	\mathtt{CF}_3	\mathtt{CF}_3	СН	S	0
0-сн₂≡сн	Phenyl	2-Fluorphenyl	осн3	CF_3	нэ	0	0
НО	Phenyl	3-Chlorphenyl	осн3	OCF3	СН	0	S
осн3	Phenyl	4-Bromphenyl	осн	СН3	нэ	0	0
OC2H5	Phenyl	4-Thiazolyl	осн3	c1	нэ	S	0
ON (CH ₃) ₂	2-Methylphenyl	Pheny1	осн ₃	осн ₃	нэ	0	0
ON=C (CH ₃) ₂	3-Methoxyphenyl	Pheny1	осн3	осн	КЭ	0	0
NH-SO-C ₆ H ₅	4-Nitrophenyl	Phenyl	осн3	осн	СН	0	0

R^1	R4, R5	Ré	R ²	R³	×	Ā	2
осн3	Pheny1	3-Imidazolyl	осн3	-0-СН	-0-CH ₂ -CH ₂ -	0	0
OC2H5	Pheny1	4-Imidazolyl	осн3	CF_3	Z	S	0
ON (CH_3) $_2$	Phenyl	2-Pyrazolyl	осн ₃	OCF3	Z	. 0	S
ON=C (CH_3) 2	2-Hydroxyphenyl	Pheny l	осн ₃	CH ₃	Z	0	0
NH-SO ₂ -C ₆ H ₅	3-Trifluormethylphenyl	Pheny 1	OCH ₃	C1	Z	0	0
NH Pheny 1	4-Dimethylaminophenyl	Pheny 1	осн3	оснз	СН	S	0
OC2H5	Phenyl	2-Dimethylaminophenyl	СН3	CH ₃	CH	0	0
ON (CH ₃) ₂	Phenyl	3-Hydroxyphenyl	C1	C1	CH	0	0
ON=C (CH ₃) ₂	Pheny1	4-Trifluormethylphenyl	оснз	-0-CH ₂ -CH ₂ -	2-CH2-	S	o
NH-SO ₂ -C ₆ H ₅ Pheny	Pheny l	2-Oxazolyl	осн3	CF3	N	S	S

Die Verbindungen der vorliegenden Erfindung bieten ein neues therapeutisches Potential für die Behandlung von Hypertonie, pulmonalem Hochdruck, Myokardinfarkt, Angina Pectoris, akutem 5 Nierenversagen, Niereninsuffizienz, zerebralen Vasospasmen, zerebraler Ischämie, Subarachnoidalblutungen, Migräne, Asthma, Atherosklerose, endotoxischem Schock, Endotoxin-induziertem Organversagen, intravaskulärer Koagulation, Restenose nach Angioplastie, benigne Prostata-Hyperplasie, ischämisches und durch Intoxikation verursachtes Nierenversagen bzw. Hypertonie.

Die gute Wirkung der Verbindungen läßt sich in folgenden Versuchen zeigen:

15 Rezeptorbindungsstudien

Für Bindungsstudien wurden klonierte humane ET_A -Rezeptor-exprimierende CHO-Zellen und Meerschweinchen-Kleinhirnmembranen mit > 60 % ET_B - im Vergleich zu ET_A -Rezeptoren eingesetzt.

20

Membranpräparation

Die ET_A-Rezeptor-exprimierenden CHO-Zellen wurden in F₁₂-Medium mit 10 % fötalem Kälberserum, 1 % Glutamin, 100 E/ml Penicillin 25 und 0,2 % Streptomycin (Gibco BRL, Gaithersburg, MD, USA) vermehrt. Nach 48 h wurden die Zellen mit PBS gewaschen und mit 0,05 % trypsinhaltiger PBS 5 min inkubiert. Danach wurde mit F₁₂-Medium neutralisiert und die Zellen durch Zentrifugation bei 300 x g gesammelt. Zur Lyse der Zellen wurde kurz das Pellet mit 30 Lysispuffer (5 mM Tris-HCl, pH 7,4 mit 10 % Glycerin) gewaschen und danach in einer Konzentration von 10⁷-Zellen/ml Lysispuffer 30 min bei 4°C inkubiert. Die Membranen wurden bei 20.000 x g 10 min zentrifugiert und das Pellet in flüssigem Stickstoff gelagert.

35

Meerschweinchenkleinhirne wurden im Potter-Elvejhem-Homogenisator homogenisiert und durch differentielle Zentrifugation 10 min bei $1.000 \times g$ und wiederholte Zentrifugation des Überstandes 10 min bei $20.000 \times g$ gewonnen.

40

Bindungstests

Für den ET_A- und ET_B-Rezeptorbindungstest wurden die Membranen in Inkubationspuffer (50 mM Tris-HCl, pH 7,4 mit 5 mM MnCl₂, 40 μg/ml 45 Bacitracin und 0,2 % BSA) in einer Konzentration von 50 μg Protein pro Testansatz suspendiert und bei 25°C mit 25 pM [125J]-ET₁ (ET_A-Rezeptortest) oder 25 pM [125J]-RZ₃ (ET_B-Rezeptortest) in

Anwesenheit und Abwesenheit von Testsubstanz inkubiert. Die unspezifische Bindung wurde mit 10⁻⁷ M ET₁ bestimmt. Nach 30 min wurde der freie und der gebundene Radioligand durch Filtration über GF/B Glasfaserfilter (Whatman, England) an einem Skatron-Zellsammler (Skatron, Lier, Norwegen) getrennt und die Filter mit eiskaltem Tris-HCl-Puffer, pH 7,4 mit 0,2 % BSA gewaschen. Die auf den Filtern gesammelte Radioaktivität wurde mit einem Packard 2200 CA Flüssigkeitszintillationszähler quantifiziert.

10 Funktionelles in vitro-Testsystem für die Suche nach Endothelinrezeptor (Subtyp A)-Antagonisten

Dieses Testsystem ist ein funktioneller, auf Zellen basierender Test für Endothelinrezeptoren. Bestimmte Zellen zeigen, wenn sie mit Endothelin 1 (ET1) stimuliert werden, einen Anstieg der intrazellulären Calciumkonzentration. Dieser Anstieg kann in intakten Zellen, die mit Calcium-sensitiven Farbstoffen beladen wurden, gemessen werden.

- 20 Aus Ratten isolierte 1-Fibroblasten, bei denen ein endogener Endothelinrezeptor vom A-Subtyp nachgewiesen wurde, wurden mit dem Fluoreszenzfarbstoff Fura 2-an wie folgt beladen: Nach Trypsinierung wurden die Zellen in Puffer A (120 mM NaCl, 5 mM KCl, 1,5 mM MgCl₂, 1 mM CaCl₂, 25 mM HEPES, 10 mM Glucose,
- 25 pH 7,4) bis zu einer Dichte von 2 x $10^6/ml$ resuspendiert und in 30 min bei 37°C im Dunkeln mit Fura 2-am (2 μ M), Pluronics F-127 (0,04 %) und DMSO (0,2 %) inkubiert. Danach wurden die Zellen zweimal mit Puffer A gewaschen und zu 2 x $10^6/ml$ resuspendiert.
- 30 Das Fluoreszenzsignal von 2 x 10⁵ Zellen pro ml bei Ex/Em 380/510 wurde bei 30°C kontinuierlich registriert. Zu den Zellen wurden die Testsubstanzen und nach einer Inkubationszeit von 3 min ET1 wurde die maximale Änderung der Fluoreszenz bestimmt. Die Antwort der Zellen auf ET1 ohne vorherige Zugabe einer Testsubstanz
 35 diente als Kontrolle und wurde gleich 100 % gesetzt.

Testung der ET-Antagonisten in vivo

Männliche 250 - 300 g schwere SD-Ratten wurden mit Amobarbital 40 narkotisiert, künstlich beatmet, vagotomisiert und despinalisiert. Die Arteria carotis und Vena jugularis wurden kathetisiert.

In Kontrolltieren führt die intravenöse Gabe von 1 $\mu g/kg$ ET1 zu 45 einem deutlichen Blutanstieg, der über einen längeren Zeitraum anhält.

Den Testtieren wurde 5 min vor der ET1 Gabe die Testverbindungen i.v. injiziert (1 ml/kg). Zur Bestimmung der ET-antagonistischen Eigenschaften wurde der Blutdruckanstieg in den Testtieren mit dem in der Kontrolltieren verglichen.

5

Endothelin-1 induzierter "sudden death" an Mäusen

Das Testprinzip besteht in der Hemmung des durch Endothelin verursachten plötzlichen Herztodes der Maus, der wahrscheinlich 10 durch Verengung der Herzkranzgefäße bedingt ist, durch Vorbehandlung mit Endothelin-Rezeptorantagonisten. Nach intravenöser Injektion von 10 nmol/kg Endothelin im Volumen von 5 ml/kg Körpergewicht kommt es innerhalb weniger Minuten zum Tod der Tiere.

15

Die letale Endothelin-1 Dosis wird jeweils an einem kleinen Tierkollektiv überprüft. Wird die Prüfsubstanz intravenös appliziert, erfolgt meist 5 min danach die im Referenzkollektiv letale Endothelin-1 Injektion. Bei anderen Applikationsarten verlängern sich 20 die Vorgabezeiten, gegebenenfalls bis zu mehreren Stunden.

Die Überlebensrate wird dokumentiert und effektive Dosen, die 50 % der Tiere 24 h oder länger gegen den Endothelin-Herztod schützen (ED 50) werden ermittelt.

25

Funktioneller Gefäßtest für Endothelin-Rezeptorantagonisten

An Aortensegmenten des Kaninchens wird nach einer Vorspannung von 2 g und einer Relaxationszeit von 1 h in Krebs-Henseleitlösung 30 bei 37°C und einem pH-Wert zwischen 7,3 und 7,4 zunächst eine K+-Kontraktur ausgelöst. Nach Auswaschen wird eine Endothelin-Dosiswirkungskurve bis zum Maximum erstellt.

Potentielle Endothelin-Antagonisten werden an anderen Präparaten
35 des gleichen Gefäßes 15 min vor Beginn der Endothelin-Dosiswirkungskurve appliziert. Die Effekte des Endothelins werden in %
der K+-Kontraktur berechnet. Bei wirksamen Endothelin-Antagonisten
kommt es zur Rechtsverschiebung der Endothelin-Dosiswirkungskurve.

40

Die erfindungsgemäßen Verbindungen können in üblicher Weise oral oder parenteral (subkutan, intravenös, intramuskulär, intraperotoneal) verabfolgt werden. Die Applikation kann auch mit Dämpfen oder Sprays durch den Nasen-Rachenraum erfolgen.

Die Dosierung hängt vom Alter, Zustand und Gewicht des Patienten sowie von der Applikationsart ab. In der Regel beträgt die tägliche Wirkstoffdosis zwischen etwa 0,5 und 50 mg/kg Körpergewicht bei oraler Gabe und zwischen etwa 0,1 und 10 mg/kg Körpergewicht 5 bei parenteraler Gabe.

Die neuen Verbindungen können in den gebräuchlichen galenischen Applikationsformen fest oder flüssig angewendet werden, z.B. als Tabletten, Filmtabletten, Kapseln, Pulver, Granulate, Dragees,

- 10 Suppositorien, Lösungen, Salben, Cremes oder Sprays. Diese werden in üblicher Weise hergestellt. Die Wirkstoffe können dabei mit den üblichen galenischen Hilfsmitteln wie Tablettenbindern, Füllstoffen, Konservierungsmitteln, Tablettensprengmitteln, Fließreguliermitteln, Weichmachern, Netzmitteln, Dispergiermitteln,
- 15 Emulgatoren, Lösungsmitteln, Retardierungsmitteln, Antioxidantien und/oder Treibgasen verarbeitet werden (vgl. H. Sucker et al.: Pharmazeutische Technologie, Thieme-Verlag, Stuttgart, 1991). Die so erhaltenen Applikationsformen enthalten den Wirkstoff normalerweise in einer Menge von 0,1 bis 90 Gew.-%.

20

Synthesebeispiele

Beispiel 1

2-Hydroxy-3-methoxy-3,3-diphenylpropionsauremethylester

25

5 g (19,6 mmol) 3,3-Diphenyl-2,3-epoxypropionsäuremethylester wurden in 50 ml absolutem Methanol gelöst und bei 0°C mit 0,1 ml Bortrifluorid-Etherat versetzt. Man rührte 2 h bei 0°C und weitere 12 h bei Raumtemperatur. Das Lösungsmittel wurde abdestilliert, der Rückstand mit Essigester aufgenommen, mit Natriumhydrogencarbonat-Lösung und Wasser gewaschen und über Magnesiumsulfat getrocknet. Nach Abdestillieren des Lösungsmittels verblieben 5,5 g (88 %) eines schwach gelben Öls.

35 Beispiel 2

2-Hydroxy-3-phenoxy-3,3-diphenylpropionsauremethylester

5 g (19,6 mmol) 3,3-Diphenyl-2,3-epoxypropionsäuremethylester und 5,6 g (60 mmol) Phenol wurden zusammen 6 h auf 100°C erhitzt.

40 Nach Abdestillieren des überschüssigen Phenols am Hochvakuum und chromatographischer Reinigung des Rückstands an Kieselgel mit Hexan/Essigestergemischen erhielt man 4,9 g (77 %) eines schwach gelben Öls.

Beispiel 3

2-(4,6-Dimethoxy-pyrimidin-2-yloxy)-3-methoxy-3,3-diphenyl-propionsauremethylester

- 5 2,86 g (10 mmol) 2-Hydroxy-3-methoxy-3,3-diphenyl-propionsäure-methylester wurden in 40 ml Dimethylformamid gelöst und mit 0,3 g (12 mmol) Natriumhydrid versetzt. Man rührte 1 h und gab dann 2,2 g (10 mmol) 4,6-Dimethoxy-2-methylsulfonylpyrimidin zu. Nach 24 h Rühren bei Raumtemperatur wurde vorsichtig mit 10 ml Wasser 10 hydrolysiert, mit Essigsäure ein pH-Wert von 5 eingestellt und das Lösungsmittel am Hochvakuum abdestilliert. Der Rückstand wurde in 100 ml Essigester aufgenommen, mit Wasser gewaschen, über Magnesiumsulfat getrocknet und das Lösungsmittel abdestilliert. Der Rückstand wurde mit 10 ml Ether versetzt und der entstandene Niederschlag abgesaugt. Nach dem Trocknen verblieben
 - Fp.: 81°C

Beispiel 4

20 2-(4,6-Dimethoxy-pyrimidin-2-yloxy)-3-methoxy-3,3-diphenylpropionsäure

3,48 g (82 %) eines weißen Pulvers.

2,12 g (5 mmol) 2-(4,6-Dimethoxy-pyrimidin-2-yloxy)-3-methoxy-3,3-diphenyl-propionsäuremethylester wurden in 50 ml Dioxan gelöst, mit 10 ml 1 n KOH-Lösung versetzt und 3 h bei 100°C gerührt. Die Lösung wurde mit 300 ml Wasser verdünnt und mit Essigester zur Entfernung von nicht umgesetztem Ester extrahiert. Anschließend stellte man die Wasserphase mit verdünnter Salzsäure auf pH 1-2 und extrahierte mit Essigester. Nach Trocknen über Magnesiumsulfat und Abdestillieren des Lösungsmittels wurde der Rückstand mit einem Ether/Hexan-Gemisch versetzt und der gebildete Niederschlag abgesaugt. Nach dem Trocknen verblieben 1,85 g

Fp.: 167°C

(90 %) eines weißen Pulver.

35

Beispiel 5

2-[(4,6-Dimethoxy-pyrimidin-2-yl)thio]-3-methoxy-3,3-diphenyl-propionsauremethylester

- 40 7,16 g (25 mmol) 2-Hydroxy-3-methoxy-3,3-diphenyl-propionsaure-methylester wurden in 50 ml Dichlormethan gelöst, 3 g (30 mmol) Triethylamin zugegeben und unter Rühren 3,2 g (28 mmol) Methan-sulfonsaurechlorid zugetropft. Man rührte 2 h bei Raumtemperatur, wusch mit Wasser, trocknete über Magnesiumsulfat und engte im
- 45 Vakuum ein. Der Rückstand wurde in DMF aufgenommen und bei 0°C zu einer Suspension von 12,9 g (75 mmol) 4,6-Dimethoxy-pyrimidin-2-thiol und 8,4 g (100 mmol) Natriumhydrogencarbonat in 100 ml

DMF getropft. Nach 2 h Rühren bei Raumtemperatur und weiteren 2 h bei 60°C goß man auf 1 Liter Eiswasser und saugte den entstandenen Niederschlag ab. Nach Trocknen verblieben 3,19 g (29 %) eines weißen Pulvers.

5

Beispiel 6 2-Benzhydrylidenamino-3,3-diphenylpropionsäuremethylester

10,65 g (42 mmol) N-(Diphenylmethylen)-glycinmethylester wurden in 100 ml absolutem Tetrahydrofuran unter Stickstoff vorgelegt. Bei -78°C tropfte man 31,5 ml (63 mmol) einer 2 molaren Lithium-diisopropylamid-Lösung in Tetrahydrofuran zu und rührte 1 h. Zu dieser Lösung wurden 12,5 g (50 mmol) Bromdiphenylmethan, gelöst in 50 ml absolutem Tetrahydrofuran, bei -78°C getropft und 2 h nachgerührt. Die Lösung wurde mit Wasser versetzt, das Tetrahydrofuran im Vakuum abgedampft, die Wasserphase mit Essigester extrahiert und über Magnesiumsulfat getrocknet. Das Rohprodukt wurde an Kieselgel mit Hexan/Essigestergemischen chromatographisch gereinigt und man erhielt 5,25 g (30 %) eines hellgelben Öls.

Beispiel 7 2-Amino-3,3-diphenyl-propionsäuremethylester

- 25 5,25 g (12,5 mmol) 2-Benzhydrylidenamino-3,3-diphenylpropionsäuremethylester wurden in 160 ml Tetrahydrofuran gelöst, mit 30 ml verdünnter Salzsäure versetzt und 90 min gerührt. Tetrahydrofuran wurde im Vakuum abgedampft und die Verunreinigungen mit Essigester extrahiert. Die wäßrige Phase wurde mit 5 %iger Ammoniak-30 Lösung alkalisch gestellt und mit Essigester extrahiert. Die organische Phase wurde über Magnesiumsulfat getrocknet und anschließend im Vakuum eingedampft. Man erhielt 2,84 g (89 %) eines gelben Öls.
- 35 Beispiel 8 2-Hydroxy-3,3-diphenyl-propionsäuremethylester
- 2,07 g (8,1 mmol) 2-Amino-3,3-diphenyl-propionsäuremethylester wurden bei 0°C in 30 ml 0,5 molarer Schwefelsäure gelöst. Dazu tropfte man 1,8 g (25,7 mmol) Natriumnitrit, gelöst in 15 ml Wasser und rührte 1 h nach. Die Lösung wurde mit Essigester extrahiert, die organische Phase mit Natriumhydrogencarbonat-Lösung gewaschen und über Magnesiumsulfat getrocknet. Der im Vakuum eingedampfte Rückstand wurde an Kieselgel mit Cyclohexan/45 Essigester-Gemischen chromatographisch gereinigt und man erhielt 1,16 g (56 %) eines weißen Feststoffs.

Beispiel 9 2-Hydroxy-3,3-diphenyl-buttersäuremethylester

1,5 g (5,9 mmol) 3,3-Diphenyl-2,3-epoxypropionsäuremethylester, gelöst in 10 ml absolutem Ether, tropfte man zu einer auf -78°C gekühlten Cuprat-Lösung, hergestellt aus 635 mg (7 mmol) Kupfer-I-cyanid - gelöst in 10 ml absolutem Ether- und 8,14 ml (13 mmol) einer 1,6 normalen Methyllithium-Lösung. Man rührte 1 h bei -78°C und ließ die Lösung dann auf Raumtemperatur erwärmen. Anschließend wurde mit 100 ml Ether und 100 ml Wasser verdünnt, die Etherphase mit verdünnter Zitronensäure und mit Natriumhydrogen-carbonatlösung gewaschen und über Magnesiumsulfat getrocknet. Das Rohprodukt wurde an Kieselgel mit Cyclohexan/Essigester-Gemischen chromatographisch gereinigt, und man erhielt 250 mg (16 %) eines 15 hellgelben Öls.

Analog lassen sich die in Tabelle 1 genannten Verbindungen herstellen.

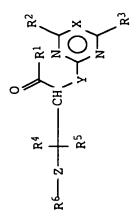
20

25

30

35

Nr.	R1	R4	R5	R6	R ²	R ³	×	X	2	Y Z Smp[°C]
10	ОМе	Pheny1	Phenyl	Methyl	ОМе	ОМе	СН	0	0	81
11	НО	Pheny1	Phenyl	Methyl	ОМе	ОМе	СН	0	0	167
12	но	Phenyl	Phenyl	CH ₂ -CH ₂ -S- CH ₃	Оме	Оме	СН	0 0	0	
13	но	Pheny l	Phenyl	Ethy1	ОМе	Оме	нэ	0 0	0	87 (Zersetz.)
14	НО	Pheny 1	Pheny1	iso-Propyl	ОМе	эмо	СН		0	182
15	ЮН	Pheny 1	Pheny1	Methyl	ОМе	ОМе	СН		S	
16	но	Pheny l	Phenyl	CH ₂ -CH ₂ -SO ₂ - OMe CH (CH ₃) ₂	Оме	. өмо	нЭ	0 0	0	
17	но	Phenyl	Phenyl	CH ₂ -CH ₂ -SO ₂ - CH (CH ₃) ₂	ОМе	Оме	СН	S	0	
18	но	Phenyl	Pheny1	СH ₂ -СH ₂ -SO ₂ - СН (СН ₃) ₂	оме	Оме	с-сн (сн3) 2	0	0	



0.7. 0050/43281

									28								
	•	174											173			115	
0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0
0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0 .	0
С-СН(СН3)3	СН	СН	СН	СН	СН	СН		СН	СН	СН	СН	СН	СН	СН	СН	СН	СН
Оме	NH-OCH ₃	омо	ОМе	OEt	ОМе	ОМе	0-СН2-СН2-С	ОМе	ОМе	ОМе	ОМе	OEt	ОМе	ОМе	ОМе	ОМе	ОМе
Оме	Оме	ОМе	ОМе	OEt	ОМе	ОМе	ОМе	ОМе	ОМе	ОМе	9МО	OEt	Оме	ОМе	ОМе	оме	ОМе
CH ₂ -CH ₂ -SO ₂ - CH (CH ₃) ₂	CH ₂ -CH ₂ -SO ₂ - CH (CH ₃) ₂	n-Propyl	n-Propyl	n-Propyl	n-Butyl	iso-Butyl	iso-Butyl	tertButyl	Cyclopropyl	Cyclopenty1	Cyclohexyl	(СН ₃) ₃ С-СН ₂ - СН ₂	(CH ₃) ₂ CH-CH ₂ -CH ₂ -CH ₂	но-сн2-сн2	HO ₂ C-(CH ₂) ₂ -	Cyclopro- pylmethylen	н
Phenyl	Pheny1	Pheny1	Phenyl	Pheny1	Pheny1	Pheny l	Pheny1	Pheny1	Phenyl	Pheny1	Phenyl	Phenyl	Phenyl	Pheny1	Pheny1	Phenyl	Pheny1
Phenyl	Pheny l	Pheny 1	Pheny l	Pheny l	Pheny l	Pheny 1	Pheny l	Pheny l	Pheny 1	Pheny 1	Pheny1	Pheny l	Pheny l	Pheny1	Pheny l	Pheny l	Pheny 1
ЮН	ЮН	ОН	ОМе	용	Ю	ЮН	НО	НС	HC	품	Ж	НС	HC	Ж			HO
19	20	21	22	23	24	25 (36 (27 (38 (). 62	30 (31 (32 (33 (34 C	35 (36 (
	OH Pheny1 CH2-CH2-SO2- OMe OMe C-CH(CH3)3 O CH (CH3)2 CH (CH3)2 CH (CH3)3 CH (CH3)4 CH (C	OH Pheny1 CH2-CH2-SO2- OMe OMe C-CH(CH3)3 O OH Pheny1 CH2-CH2-SO2- OMe NH-OCH3 CH O CH (CH3)2 CH (CH3)2 CH CH O	OH Pheny1 CH2-CH2-SO2- CMe OMe OMe C-CH(CH3)3 O O OH Pheny1 CH2-CH2-SO2- CMe OMe NH-OCH3 CH O O OH Pheny1 CH2-CH2-SO2- CMe OMe OMe CH O O OH Pheny1 Pheny1 O-Propy1 OMe CH O O O	OH Pheny1 CH2-CH2-SO2- CH (CH3) 2 OMe OMe C-CH (CH3) 3 O O OH Pheny1 Pheny1 CH2-CH2-SO2- CH (CH3) 2 OMe NH-OCH3 CH O O OH Pheny1 Pheny1 OMe OMe CH CH O O OMe Pheny1 Pheny1 OMe OMe CH OMe CH O O O O	OHPhenyl $CH_2-CH_2-SO_2-$ CH (CH_3) 2 OMeOMe $C-CH(CH_3)$ 3 CH (CH_3) 2 OMe $CH(CH_3)$ 3 CH (CH_3) 2 OHPhenylPhenyl $CH_2-CH_2-SO_2-$ CH (CH_3) 2 OMe CH OMe CH OOMePhenyl CH CH CH OOOMPhenyl CH CH OMe CH OOOHPhenyl CH CH CH OOOOHPhenyl CH CH CH OOO	OH Phenyl CH2-CH2-SO2- CH (CH3) 2 OME OME C-CH (CH3) 3 O O OH Phenyl Phenyl CH2-CH2-SO2- CH (CH3) 2 OME NH-OCH3 CH O O OM Phenyl Phenyl n-Propyl OME CH O O O OM Phenyl Phenyl n-Propyl OME CH O O O OH Phenyl Phenyl n-Propyl OME CH O O O OH Phenyl Phenyl n-Butyl OME CH O O O OH Phenyl Phenyl O	OH Pheny1 CH ₂ -CH ₂ -SO ₂ - OMe OMe OMe C-CH(CH ₃) 1	OH Pheny1 Pheny1 CH2-CH2-SO2- CH (CH3) 2 OMe OMe C-CH (CH3) 3 O O OH Pheny1 CH2-CH2-SO2- CH (CH3) 2 OMe NH-OCH3 CH O O OH Pheny1 Pheny1 n-Propy1 OMe OMe CH O O OM Pheny1 pheny1 n-Propy1 OMe CH O O O OH Pheny1 pheny1 n-Buty1 OMe OMe CH O O O OH Pheny1 pheny1 iso-Buty1 OMe CH CH O O O OH Pheny1 pheny1 iso-Buty1 OMe O-CH2-CH2-C O O O O OH Pheny1 pheny1 iso-Buty1 OMe O-CH2-CH2-C O O O O O O O O O O O O O O O O O	OH Pheny1 CH ₂ -CH ₂ -SO ₂ - CMe OMe C-CH(CH ₃) ₃ OMe C-CH(CH ₃) ₂ OMe OMe CH (CH ₃) ₃ OME OME OME OME OME OME OME <td>OH Pheny1 CH2-CH2-SO2- CH (CH3) 2 OMe OMe C-CH (CH3) 3 O O OH Pheny1 CH2-CH2-SO2- CH (CH3) 2 OMe OMe CH OM OM</td> <td>OH Pheny1 Pheny1 CH₂-CH₂-SO₂- OME C-CH(CH₃)₃ O O OH Pheny1 Pheny1 CH₂-CH₂-SO₂- OME NH-OCH₃ CH O O OH Pheny1 Pheny1 n-Propy1 OME CH O O 174 OM Pheny1 Pheny1 n-Propy1 OME CH O O 174 OH Pheny1 Pheny1 n-Propy1 OME CH O O O OH Pheny1 Pheny1 n-Buty1 OME CH O O O OH Pheny1 Pheny1 iso-Buty1 OME CH O O O OH Pheny1 Pheny1 CA-C-Buty1 OME CH O O O OH Pheny1 Pheny1 CA-C-Buty1 OME CH O O O OH Pheny1 Pheny1 CA-C-Buty1 <td< td=""><td>OH Pheny1 CH2-CH2-SO2- CH (CH3)2 OME C-CH (CH3)3 CH (CH3)2 OME C-CH (CH3)3 CH (CH3)2 OME C-CH (CH3)3 CH (CH3)2 OME CHCH3)3 CH (CH3)2 OME CHCH3 OME OME CHCH3 OME OME CHCH3 OME OME OME CHCH3 OME OME</td><td>OH Pheny1 CH2-CH2-SO2- CH (CH3) 2 OMe OMe C-CH(CH3) 3 O O OH Pheny1 Pheny1 CH2-CH2-SO2- CH (CH3) 2 OMe NH-OCH3 CH O O OH Pheny1 Pheny1 n-Propy1 OMe CH O O O OH Pheny1 Pheny1 n-Propy1 OMe CH CH O O OH Pheny1 Pheny1 n-Propy1 OMe CH O O O OH Pheny1 Pheny1 OMe OMe CH O O O OH Pheny1 Pheny1 OMe OMe CH O O O OH Pheny1 Pheny1 OMe OMe CH O O O O OH Pheny1 Pheny1 OMe OMe CH O O O O O O O O O O</td></td<><td>OH Pheny1 CH₂-CH₂-SO₂- OMe OMe C-CH(CH₃)₃ O OH Pheny1 CH₂-CH₂-SO₂- OMe NH-OCH₃ CH O O OH Pheny1 CH₂-CH₂-SO₂- OMe OMe CH O O 174 OH Pheny1 Pheny1 n-Propy1 OMe CH O O 174 OM Pheny1 Pheny1 n-Propy1 OMe CH O O O OH Pheny1 Pheny1 OMe OMe CH O O O OH Pheny1 Pheny1 OMe</td><td>OH Pheny1 CH2-CH2-SO2- CH(CH3)2 OMe OMe C-CH(CH3)3 O OH Pheny1 CH2-CH2-SO2- CH(CH3)2 OMe NH-OCH3 CH O OH Pheny1 CH2-CH2-SO2- CH(CH3)2 OMe OMe CH O O OM Pheny1 Pheny1 N-Propy1 OMe CH O O D OM Pheny1 Pheny1 N-Propy1 OMe CH O O D OH Pheny1 Pheny1 N-Buty1 OMe CH O O O OH Pheny1 Pheny1 So-Buty1 OMe CH O O O OH Pheny1 Pheny1 CA-Lopropy1 OMe CH O O O OH Pheny1 Pheny1 CA-Lopropy1 OMe CH O O O OH Pheny1 Pheny1 CA-Lopropy1 OMe CH O O</td><td>OH Pheny1 CH2-CH2-SO2- CH (CH3)2 OMe OPCH (CH3)3 O O O O O O O O O O O O O O O O O O O</td><td>OH Pheny1 CH2-CH3-SO2- OMe OMe C-CH(CH3)3 O OH Pheny1 CH2-CH3-SO2- OMe NH-OCH3 CH O O OH Pheny1 Pheny1 OMe OMe CH O O 174 OH Pheny1 Pheny1 n-Propy1 OMe OMe CH O O 174 OH Pheny1 Pheny1 n-Propy1 OMe OMe CH O</td></td>	OH Pheny1 CH2-CH2-SO2- CH (CH3) 2 OMe OMe C-CH (CH3) 3 O O OH Pheny1 CH2-CH2-SO2- CH (CH3) 2 OMe OMe CH OM OM	OH Pheny1 Pheny1 CH ₂ -CH ₂ -SO ₂ - OME C-CH(CH ₃) ₃ O O OH Pheny1 Pheny1 CH ₂ -CH ₂ -SO ₂ - OME NH-OCH ₃ CH O O OH Pheny1 Pheny1 n-Propy1 OME CH O O 174 OM Pheny1 Pheny1 n-Propy1 OME CH O O 174 OH Pheny1 Pheny1 n-Propy1 OME CH O O O OH Pheny1 Pheny1 n-Buty1 OME CH O O O OH Pheny1 Pheny1 iso-Buty1 OME CH O O O OH Pheny1 Pheny1 CA-C-Buty1 OME CH O O O OH Pheny1 Pheny1 CA-C-Buty1 OME CH O O O OH Pheny1 Pheny1 CA-C-Buty1 <td< td=""><td>OH Pheny1 CH2-CH2-SO2- CH (CH3)2 OME C-CH (CH3)3 CH (CH3)2 OME C-CH (CH3)3 CH (CH3)2 OME C-CH (CH3)3 CH (CH3)2 OME CHCH3)3 CH (CH3)2 OME CHCH3 OME OME CHCH3 OME OME CHCH3 OME OME OME CHCH3 OME OME</td><td>OH Pheny1 CH2-CH2-SO2- CH (CH3) 2 OMe OMe C-CH(CH3) 3 O O OH Pheny1 Pheny1 CH2-CH2-SO2- CH (CH3) 2 OMe NH-OCH3 CH O O OH Pheny1 Pheny1 n-Propy1 OMe CH O O O OH Pheny1 Pheny1 n-Propy1 OMe CH CH O O OH Pheny1 Pheny1 n-Propy1 OMe CH O O O OH Pheny1 Pheny1 OMe OMe CH O O O OH Pheny1 Pheny1 OMe OMe CH O O O OH Pheny1 Pheny1 OMe OMe CH O O O O OH Pheny1 Pheny1 OMe OMe CH O O O O O O O O O O</td></td<> <td>OH Pheny1 CH₂-CH₂-SO₂- OMe OMe C-CH(CH₃)₃ O OH Pheny1 CH₂-CH₂-SO₂- OMe NH-OCH₃ CH O O OH Pheny1 CH₂-CH₂-SO₂- OMe OMe CH O O 174 OH Pheny1 Pheny1 n-Propy1 OMe CH O O 174 OM Pheny1 Pheny1 n-Propy1 OMe CH O O O OH Pheny1 Pheny1 OMe OMe CH O O O OH Pheny1 Pheny1 OMe</td> <td>OH Pheny1 CH2-CH2-SO2- CH(CH3)2 OMe OMe C-CH(CH3)3 O OH Pheny1 CH2-CH2-SO2- CH(CH3)2 OMe NH-OCH3 CH O OH Pheny1 CH2-CH2-SO2- CH(CH3)2 OMe OMe CH O O OM Pheny1 Pheny1 N-Propy1 OMe CH O O D OM Pheny1 Pheny1 N-Propy1 OMe CH O O D OH Pheny1 Pheny1 N-Buty1 OMe CH O O O OH Pheny1 Pheny1 So-Buty1 OMe CH O O O OH Pheny1 Pheny1 CA-Lopropy1 OMe CH O O O OH Pheny1 Pheny1 CA-Lopropy1 OMe CH O O O OH Pheny1 Pheny1 CA-Lopropy1 OMe CH O O</td> <td>OH Pheny1 CH2-CH2-SO2- CH (CH3)2 OMe OPCH (CH3)3 O O O O O O O O O O O O O O O O O O O</td> <td>OH Pheny1 CH2-CH3-SO2- OMe OMe C-CH(CH3)3 O OH Pheny1 CH2-CH3-SO2- OMe NH-OCH3 CH O O OH Pheny1 Pheny1 OMe OMe CH O O 174 OH Pheny1 Pheny1 n-Propy1 OMe OMe CH O O 174 OH Pheny1 Pheny1 n-Propy1 OMe OMe CH O</td>	OH Pheny1 CH2-CH2-SO2- CH (CH3)2 OME C-CH (CH3)3 CH (CH3)2 OME C-CH (CH3)3 CH (CH3)2 OME C-CH (CH3)3 CH (CH3)2 OME CHCH3)3 CH (CH3)2 OME CHCH3 OME OME CHCH3 OME OME CHCH3 OME OME OME CHCH3 OME OME	OH Pheny1 CH2-CH2-SO2- CH (CH3) 2 OMe OMe C-CH(CH3) 3 O O OH Pheny1 Pheny1 CH2-CH2-SO2- CH (CH3) 2 OMe NH-OCH3 CH O O OH Pheny1 Pheny1 n-Propy1 OMe CH O O O OH Pheny1 Pheny1 n-Propy1 OMe CH CH O O OH Pheny1 Pheny1 n-Propy1 OMe CH O O O OH Pheny1 Pheny1 OMe OMe CH O O O OH Pheny1 Pheny1 OMe OMe CH O O O OH Pheny1 Pheny1 OMe OMe CH O O O O OH Pheny1 Pheny1 OMe OMe CH O O O O O O O O O O	OH Pheny1 CH ₂ -CH ₂ -SO ₂ - OMe OMe C-CH(CH ₃) ₃ O OH Pheny1 CH ₂ -CH ₂ -SO ₂ - OMe NH-OCH ₃ CH O O OH Pheny1 CH ₂ -CH ₂ -SO ₂ - OMe OMe CH O O 174 OH Pheny1 Pheny1 n-Propy1 OMe CH O O 174 OM Pheny1 Pheny1 n-Propy1 OMe CH O O O OH Pheny1 Pheny1 OMe OMe CH O O O OH Pheny1 Pheny1 OMe	OH Pheny1 CH2-CH2-SO2- CH(CH3)2 OMe OMe C-CH(CH3)3 O OH Pheny1 CH2-CH2-SO2- CH(CH3)2 OMe NH-OCH3 CH O OH Pheny1 CH2-CH2-SO2- CH(CH3)2 OMe OMe CH O O OM Pheny1 Pheny1 N-Propy1 OMe CH O O D OM Pheny1 Pheny1 N-Propy1 OMe CH O O D OH Pheny1 Pheny1 N-Buty1 OMe CH O O O OH Pheny1 Pheny1 So-Buty1 OMe CH O O O OH Pheny1 Pheny1 CA-Lopropy1 OMe CH O O O OH Pheny1 Pheny1 CA-Lopropy1 OMe CH O O O OH Pheny1 Pheny1 CA-Lopropy1 OMe CH O O	OH Pheny1 CH2-CH2-SO2- CH (CH3)2 OMe OPCH (CH3)3 O O O O O O O O O O O O O O O O O O O	OH Pheny1 CH2-CH3-SO2- OMe OMe C-CH(CH3)3 O OH Pheny1 CH2-CH3-SO2- OMe NH-OCH3 CH O O OH Pheny1 Pheny1 OMe OMe CH O O 174 OH Pheny1 Pheny1 n-Propy1 OMe OMe CH O O 174 OH Pheny1 Pheny1 n-Propy1 OMe OMe CH O

	•
•	

_	_							29	<u>, </u>						
	136														
Ŀ	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0
0	0	0	0	0_	0	0	0	0	0	0	0	S	0	0	0
НЭ	СН	12-C	СН	СН	СН	HO	СН	СН	СН	СН	СН	СН	СН	СН	CH
ОМе	ОМе	0-СН (СН3) -С	ОМе	ОМе	ОМе	ОМе	ОМе	ОМе	ОМе	ОМе	ОМе	ОМе	ОМе	Оме	ОМе
ОМе	ОМе	ОМе	ОМе	Оме	ОМе	ОМе	ОМе	ОМе	ОМе	ОМе	ОМе	ОМе	ОМе	ОМе	ОМе
Methyl	Phenyl	Pheny l	Pheny1	p-Isopro- pyl-Phenyl	p-Me-S- Phenyl	p-Me-O- Phenyl	m-Et-Phenyl	o-Me-Phenyl	o-CI-Phenyl	m-Br-Phenyl	p-F-Phenyl	p-F-Phenyl	p-CH ₃ - Phenyl	m-NO ₂ - Phenyl	O-HO-Phenyl
Pheny1	Phenyl	Pheny1	Pheny1	Pheny l	Phenyl	Pheny l	Pheny l	Pheny1	Pheny1	Phenyl	Pheny1	Pheny1	Phenyl	Pheny l	Pheny1
Pheny 1	Pheny 1	Pheny1	Pheny l	Pheny l	Pheny l	Pheny l	Pheny l	Pheny l	Pheny1	Pheny 1	Pheny l	Pheny1	Pheny l	Pheny l	Pheny1
ᆼ	ЮН	ᆼ	OMe	ЮН	Ж	ОН	픙	용	Н	뜻	동	품	НС	HC	용
37	38	39	40	41	42	43 .	44	45 (46 (47 (48	49 (20 C	51 (25 6
	OH Phenyl Methyl OMe OMe CH O	OH Phenyl Methyl OMe OMe CH OMe CH O O	OH Phenyl Methyl OMe OMe CH CH OMe CH OP O	OH Phenyl Methyl OMe OMe CH OMe CH OCH (CH ₃) - CH ₂ -C O	OH Phenyl Methyl OMe CH CH	OH Phenyl Methyl OMe CH CH	OH Pheny1 Methy1 OME OME CH OME CH OME CH OME CH OME CH OME CH CH OME CH OME CH CH OME CH OME CH CH OME OME CH CH CH OME CH CH OME CH CH	OH Phenyl Phenyl Methyl OME OME OME CH CH	OH Pheny1 Pheny1 Methy1 OME OME CH CH	OH Pheny1 Pheny1 Methy1 OMe CH CH	0H Pheny1 Pheny1 Methy1 OMe OMe CH CH	0H Pheny1 Pheny1 Methy1 OMe OMe CH O - 0H Pheny1 Pheny1 OMe OMe CH CH O 0 0 136 0H Pheny1 Pheny1 Pheny1 OMe O-CH(CH ₃)-CH ₃ -C O 0 0 0 136 0H Pheny1 Pheny1 Pheny1 OMe OMe CH O 0 <td>OH Pheny1 Pheny1 Methy1 OMe CH CH</td> <td>0H Pheny1 Pheny1 Methy1 OMe OMe CH O </td> <td>0H Pheny1 Pheny1 OMe CME CME CM CM</td>	OH Pheny1 Pheny1 Methy1 OMe CH CH	0H Pheny1 Pheny1 Methy1 OMe OMe CH O	0H Pheny1 Pheny1 OMe CME CME CM CM

Nr.	\mathbb{R}^1	R4	R5	R6	R ²	R³	×	λ	Z Smp[°C]
53	Ю	Pheny l	Phenyl	3,4-Dime- thoxy-Phe- nyl	Оме	ОМе	СН	0	0
54	Ю	Pheny 1	Pheny 1	3,4-Dioxo- methylen- Phenyl	ОМе	Оме	СН	0	
55	Ю	Pheny l	Pheny l	3,4,5-Tri- methoxy- Phenyl	Оме	ОМе	СН	0	0
99	ОН	Pheny l	Pheny1	Benzyl	ОМе	ОМе	СН) 0	0
22	ОН	Pheny l	Pheny1	o-Cl-Benzyl	ОМе	ОМе	СН	0	0
28	ЮН	Pheny 1	Phenyl	m-Br-Benzyl	ОМе	ОМе	нэ) 0	0
29	ОН	Pheny l	Pheny l	p-F-Benzyl	ЭМО	ОМе	нэ) 0	0
9	ЮН	Pheny 1	Pheny 1	o-Me-Benzyl	ОМе	омо	СН) (0
61	ЮН	Pheny l	Pheny 1	o-Me-Benzyl	ОМе	0-сн=сн-с) (0
62	ОН	Pheny 1	Pheny 1	m-Et-Benzyl	ОМе	ОМе	СН) 0	0
63	ЮН	Pheny l	Pheny1	p-iso-Pro- pyl-Benzyl	Оме	ОМе	НЭ	0	C
64	НО	Pheny l	Phenyl	p-NO ₂ -Pro- pyl-Benzyl	ОМе	ОМе	СН	0	0
65	ЮН	Pheny l	Phenyl	o-Me-O-Pro- pyl-Benzyl	ОМе	ОМе	СН	0	0
99	뜽	Pheny1	Phenyl	o-Me-O-Pro- pyl-Benzyl	OEt	OEt	СН	0	

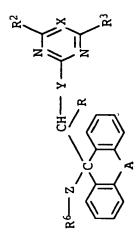
			γ					31						_	
Smp[°C]		-													
z	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0
<u> </u>	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0
×	СН	НЭ	СН	СН	СН	СН	СН	НЭ		СН	2-C	ж		СН	СН
R³	ОМе	Оме	ОМе	OEt	ОМе	Оме	ОМе	ОМе	0-сн2-сн2-с	ОМе	0-сн (сн ₃) -сн ₂ -с	ОМе	O-CH=CH-C	ОМе	ОМе
R ²	Оме	Оме	ОМе	OEt	ОМе	ОМе	ОМе	ОМе	ОМе	ОМе	Оме	Оме	Оме	ОМе	ОМе
R6	p-Me-O-Pro- pyl-Benzyl	3,4-Dioxo- methylen- Benzyl	Methy1	Methyl	Methyl	Methyl	Et hy l	Methyl	Methyl	n-Propyl	n-Propyl	Methy1	Methy1	Et hy 1	Methyl
R5	Phenyl	Pheny1	p-F-Phenyl	p-F-Phenyl	p-Cl-Phenyl	p-Me-O- Phenyl	p-Me-O- Phenyl	p-Me-Phenyl	p-Me-Phenyl	m-CF ₃ - Phenyl	m-CF ₃ - Phenyl	p-NO ₂ - Pheny1	p-NO ₂ - Phenyl	m-Cl-Phenyl	o-F-Phenyl
R4	Phenyl	Pheny l	p-F-Phenyl	p-F-Phenyl	p-Cl-Phenyl	p-Me-O- Pheny1	p-Me-O- Phenyl	p-Me-Phenyl	p-Me-Phenyl	m-CF ₃ - Phenyl	m-CF ₃ - Phenyl	p-NO ₂ Pheny l	p-NO ₂ - Phenyl	m-Cl-Phenyl	o-F-Phenyl
\mathbb{R}^1	Ю	но	ОН	ОМе	ОН	Ю	НО	НО	но	Ю	ЮН	ЮН	ЮН	ЮН	НО
Nr.	29	89	69	20	71	72	73	74	75	76	77	78	79	80	81

	,				· · · · · · ·	3	-					_	
Z Smp[°C]													
	0	0	S	0	0	0	0	0	0	0.	0	0	0
<u>></u>	S	0	0_	0	0	0	0	ဒ	0	0	0	0	0
×	СН	СН	СН	НЭ	НЭ	СН							
\mathbb{R}^3	ОМе	ОМе	ОМе	Оме	Оме	ОМе	OEt	OEt	ин-оме	OCF3	CF3	CF3	Ме
R ²	ОМе	ОМе	ОМе	ОМе	ОМе	ОМе	Оме	ОМе	ОМе	ОМе	ОМе	ОМе	Ме
R6	Methy1	Methyl	Methyl	Methyl	Methy1	Methyl	Methyl	Methyl	Ethy1	n-Propyl	Methyl .	Methyl	Benzyl
R ⁵	o-F-Phenyl	o-Me-O- Phenyl	o-Me-O- Phenyl	3,4-Dime- thoxy-Phe- nyl	3,4-Dioxo- methylen- Phenyl	p-CF ₃ Phenyl	Pheny1	Pheny1	Phenyl	p-Me-O- Phenyl	Pheny1	Pheny1	3,4-Dime- thoxy-Phe- nyl
R4	o-F-Phenyl	o-Me-O- Phenyl	o-Me-O- Phenyl		3,4-Dioxo- methylen- Phenyl	p-CF ₃ - Phenyl	Pheny 1	Pheny 1	Pheny 1	p-Me-O- Phenyl	Pheny 1	Pheny 1	3,4-Dime- thoxy-Phe- nyl
\mathbb{R}^1	ЮН	ЮН	ЮН	Ю	ЮН	ОН	ОН	ОМе	ОН	ОН	ОН	ОН	ЮН
Nr.	82	83	84	85	98	28	88	68	06	91 (65	93 (94 (

•	_
3	3

						,			33				
X Smp[oC]		126' (Zersetz.)		118									-
2	0	0	0	0	0	0	0	0 0	0	0	0	0	0
Y	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0
Х	3-د	J-6	-CH2-C	-сн-с	S-C(CH ₃)=C(CH ₃)-C	-CH-C	-CH-C		C	СН	H2-C	H2-C	H2-CH2-C
\mathbb{R}^3	O-CH ₂ -CH ₂ -C	0-сн2-сн2-с	0-сн (сн3) -сн2-с	N(CH3-CH=CH-C	S-C(CH3)=	O-C(CH ₃)=CH-C	O-C(CH3)=CH-C	о-сн=сн-с	S-CH=CH-C	OMe	CH2-CH2-CH2-C	CH2-CH2-CH2-C	CH2-CH2-CH2-C
R ²	Оме	ОМе	ОМе	ОМе	ОМе	ОМе	Ме	Ме	Ме	ОМе	ОМе	Methyl	Ethy1
R6	Methyl	Methy1	Methyl	Methyl	Methyl	Methyl	Methyl	Methyl	Methyl	н	Methyl	Methyl	Methyl
R5	3,4-Dime- thoxy-Phe- nyl	Pheny l	Pheny1	Pheny 1	Pheny l	Pheny 1	Pheny l	Pheny l	Pheny1	Phenyl	Phenyl	Pheny l	Phenyl
R4	3,4-Dime- thoxy-Phe- nyl	Pheny l	Pheny1	Pheny l	Pheny 1	Pheny 1	Pheny 1	Pheny 1	Pheny1	Pheny l	Phenyl	Pheny1	Pheny l
\mathbb{R}^1	НО	ЮН	ОН	НО	НО	НО	но	НО	ЮН	ЮН	ЮН	ЮН	
Nr.	95	96	6	86	66	100	101	102	103	104	105	106	107 ОН

				34				-			•	•		
Smp[°C]														
2	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0
X	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0
×	Æ	G.	æ	H	H)	E.	СН	СН	8	СН	СН	H	СН	
R ³	ОМе	ОМе	ОМе	ОМе	ОМе	ОМе	ОМе	ОМе	ОМе	ОМе	ОМе	ОМе	ОМе	O-CH2-CH2-C
R ²	ОМе	ОМе	ОМе	ОМе	ОМе	ОМе	ОМе	ОМе	ОМе	ОМе	ОМе	ОМе	ОМе	ОМе
R6	Methyl	Methyl	Methyl	Methyl	Methyl	Methyl	Methyl	Isopropyl	p-Isopropylphenyl	Benzyl	Ethyl	(CH ₃) ₂ -CH ₂ -CH ₂	Cyclopropylmethylen	Methyl
А	Bindung	CH ₂	CH ₂ -CH ₂	сн=сн	0	S	NH (CH ₃)	Bindung	Bindung	Bindung	нэ=сн	нэ=нэ	сн=сн	СН=СН
\mathbb{R}^1	НО	ЮН	ЮН	ОН	ОН	ОН	ОН	ЮН	ЮН	ЮН	ОН	ОН	ЮН	НО
Nr.	108	109	110	111	112	113	114	115	116	117 ОН	118	119	120	121



(Jo) cuts Z X X	0 0	0 0 0
R ² R ³	O-CH=CH-C	OMe CH2-CH2-CH2-C
R6	Ethyl	Methy1 C
Nr. R ¹ A	122 OH CH ₂ -CH ₂	123 ОН СН ₂ =СН ₂

Neue Carbonsäurederivate, ihre Herstellung und Verwendung

Zusammenfassung

Es werden Carbonsäurederivate,

in der $R-R^6$, X, Y und Z die in der Beschreibung angegebene Bedeutung besitzen, sowie deren Herstellung beschrieben. Die neuen Verbindungen eignen sich zur Bekämpfung von Krankheiten.